



⑳ Aktenzeichen: P 35 29 247.4  
㉔ Anmeldetag: 16. 8. 85  
㉕ Offenlegungstag: 20. 11. 86

㉖ Int. Cl. 4:  
**C07 D 333/36**  
C 07 D 333/78  
C 07 D 333/66  
A 23 K 1/16  
A 23 K 1/22

Behördeneigentum

DE 3529247 A1

③⑩ Innere Priorität: ③② ③③ ③①  
17.05.85 DE 35 17 706.3

⑦① Anmelder:  
Bayer AG, 5090 Leverkusen, DE

⑦② Erfinder:  
Hallenbach, Werner, Dr., 4018 Langenfeld, DE;  
Lindel, Hans, Dr., 5090 Leverkusen, DE; Berschauer,  
Friedrich, Dipl.-Agr.-Ing. Dr.; Scheer, Martin, Dr.;  
Jong, Arno de, Dipl.-Agr.-Ing. Dr., 5600 Wuppertal,  
DE

⑤④ Verwendung von Thienylharnstoffen und -isoharnstoffen als leistungsfördernde Mittel bei Tieren, neue Thienylharnstoffe und -isoharnstoffe und ihre Herstellung

Die vorliegende Erfindung betrifft leistungsfördernde Mittel für Tiere, die durch einen Gehalt an Thienylharnstoffen oder -isoharnstoffen der Formel I

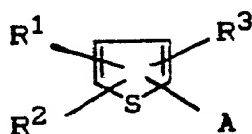


in welcher  
R¹, R², R³ die in der Beschreibung angegebene Bedeutung  
haben,  
gekennzeichnet sind.

DE 3529247 A1

# 5 Patentansprüche

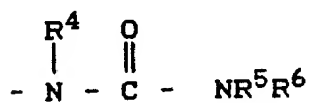
1. Verwendung von Thienylharnstoffen oder -isoharnstoffen der Formel I



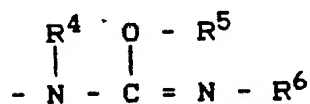
I

in welcher

A für die Reste Ia und Ib steht



Ia



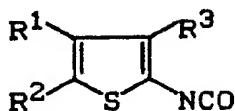
Ib

$R^1$  für Wasserstoff, Halogen, Nitro, CN, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxyalkyl, gegebenenfalls substituierte Reste aus der Gruppe Alkyl, Acyl, Aroyl, Aryl steht,

$R^2$  für Wasserstoff, Halogen, Nitro, CN, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxyalkyl, gegebenenfalls substituierte Reste aus der Gruppe Acyl, Aroyl, Alkyl, Aryl steht,

- 5         $R^1$  und  $R^2$  gemeinsam mit den angrenzenden C-Atomen für  
einen gegebenenfalls substituierten gesättigten  
oder ungesättigten carbocyclischen oder hetero-  
cyclischen Ring stehen, der gegebenenfalls eine  
Carbonylfunktion tragen kann,
- 10         $R^3$  für die Reste CN, COOR<sup>7</sup>, CONR<sup>8</sup>R<sup>9</sup>, COR<sup>10</sup> steht,
- $R^4$  für Wasserstoff oder Alkyl steht,
- 15         $R^5$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls  
substituiertes Aryl oder Heteroaryl steht,
- 20         $R^6$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls sub-  
stituiertes Aryl oder Heteroaryl steht,
- 25         $R^7$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls  
substituiertes Aryl steht,
- 30         $R^8$  für Wasserstoff, Alkyl oder Cycloalkyl steht,
- $R^9$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl  
steht,
- 35         $R^{10}$  für gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebe-  
nenfalls substituiertes Aryl steht,
- als leistungsfördernde Mittel für Tiere.

## 2. Thienylisocyanate der Formel III



III

in welcher

$R^1$  für Wasserstoff, Halogen, Nitro, CN, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxyalkyl, gegebenenfalls substituierte Reste aus der Gruppe Alkyl, Acyl, Aroyl, Aryl steht,

$R^2$  für Wasserstoff, Halogen, Nitro, CN, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxyalkyl, gegebenenfalls substituierte Reste aus der Gruppe Acyl, Aroyl, Alkyl, Aryl steht,

$R^1$  und  $R^2$  gemeinsam mit den angrenzenden C-Atomen für einen gegebenenfalls substituierten gesättigten oder ungesättigten carbocyclischen Ring stehen, der gegebenenfalls eine Carbonylfunktion tragen kann,

$R^3$  für die Reste  $\text{COOR}^7$ ,  $\text{CONR}^8\text{R}^9$ ,  $\text{COR}^{10}$  steht,

$R^7$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes Methyl, Cycloalkyl,  $\text{C}_{2-4}$ -Alkenyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl steht,

5         $R^8$     für Wasserstoff, Alkyl oder Cycloalkyl steht,

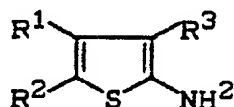
$R^9$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
         Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl  
         steht,

10

$R^{10}$  für gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebe-  
         nenfalls substituiertes Aryl steht mit Ausnahme  
         von 3-Methoxycarbonyl-thien-2-yl-isocyanat.

15 3.    Verfahren zur Herstellung der Thienylisocyanate der  
         Formel III gemäß Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet,  
         daß man Thienylamine der Formel V

20



V

25        in welcher

$R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$  die in Anspruch 2 angegebene Bedeutung  
         besitzen,

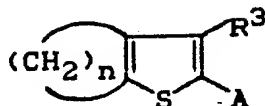
30        mit Phosgen umgesetzt.

35

Le A 24 004

BAD OFFICIAL

5 4. Thienylharnstoffe oder -isoharnstoffe der Formel VI



VI

10 in welcher

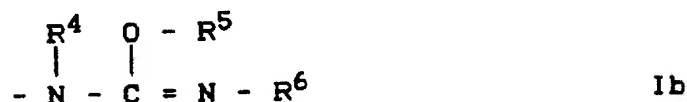
n für 3, 4, 5 oder 6 steht,

A für die Reste Ia und Ib steht

15



20



25

$\text{R}^3$  für den Fall, daß n für 3, 5, 6 steht, für die Reste CN, COOR<sup>7</sup>, CONR<sup>8</sup>R<sup>9</sup>, COR<sup>10</sup> steht und für den Fall, daß n für 4 steht, für die Reste COOCH<sub>3</sub>, COO(C<sub>2-4</sub>-Alkenyl), CONR<sup>8</sup>R<sup>9</sup>, COR<sup>10</sup> steht,

30

$\text{R}^4$  für Wasserstoff oder Alkyl steht,

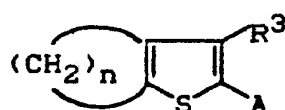
$\text{R}^5$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl steht,

35

- 5         $R^6$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Cycloalkyl, Alkenyl,  
gegebenenfalls substituiertes Aryl steht,
- 10        $R^7$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls sub-  
stituiertes Aryl steht,
- $R^8$     für Wasserstoff Alkyl oder Cycloalkyl steht,
- 15        $R^9$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl  
steht,
- 20        $R^{10}$    für gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebe-  
nenfalls substituiertes Aryl steht.

5.    Verfahren zur Herstellung der Thienylharnstoffe oder  
-isoharnstoffe der Formel VI

25



VI

30

in welcher

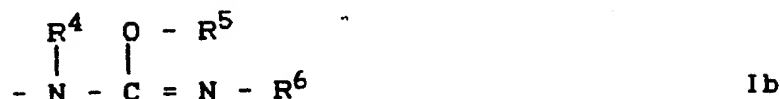
$n$     für 3, 4, oder 6 steht,

35

5 A für die Reste Ia und Ib steht



10



15  $\text{R}^3$  für den Fall, daß n für 4, 5, 6 steht, für die Reste CN, COOR<sup>7</sup>, CONR<sup>8</sup>R<sup>9</sup>, COR<sup>10</sup> steht und für den Fall, daß n für 4 steht, für die Reste COOCH<sub>3</sub>, COO(C<sub>2-4</sub>-Alkenyl), CONR<sup>8</sup>R<sup>9</sup>, COR<sup>10</sup> steht,

20

$\text{R}^4$  für Wasserstoff oder Alkyl steht,

25

$\text{R}^5$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl oder Heteroaryl steht,

30

$\text{R}^6$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl oder Heteroaryl steht,

$\text{R}^7$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl steht,

35

5  $R^8$  für Wasserstoff, Alkyl oder Cycloalkyl steht,

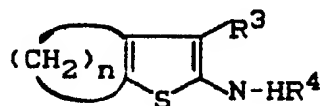
$R^9$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl steht,

10

$R^{10}$  für gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl steht,

15 a) dadurch gekennzeichnet, daß man für den Fall, daß A für den Rest Ia steht und  $R^5$  für Wasserstoff steht, Thienylamine der Formel VII

20



VII

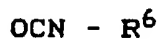
in welcher

25

$n$ ,  $R^3$  und  $R^4$  die oben angegebene Bedeutung haben,

mit Isocyanaten der Formel VIII

30



VIII

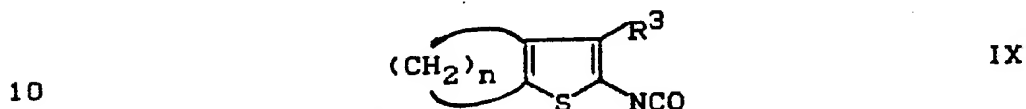
in welcher

35

$R^6$  die oben angegebene Bedeutung hat,

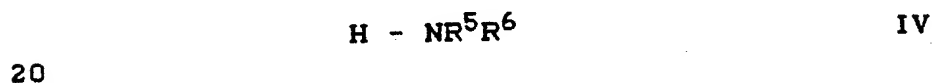
umsetzt, oder

5      b)    wenn man für den Fall, daß A für den Rest Ia steht und R<sup>4</sup> für Wasserstoff steht, Thienylisocyanate der Formel IX



in welcher

15            n und  $R^3$  die oben angegebene Bedeutung haben,  
mit Aminen der Formel IV

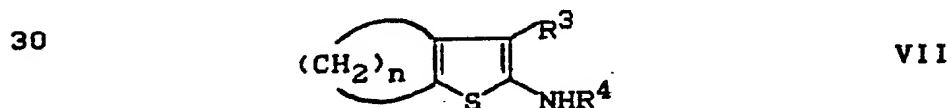


in welcher

$R^5$  und  $R^6$  die oben angegebene Bedeutung haben,

umsetzt, oder

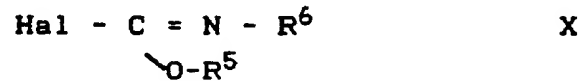
c) wenn man für den Fall, daß A für den Rest Ib steht, Thienylamine der Formel VII



in welcher

35             $n$ ,  $R^3$  und  $R^4$  die oben angegebene Bedeutung haben,

5 mit Imidokohlensäureesterhalogeniden der  
Formel X



10

in welcher

R<sup>5</sup> und R<sup>6</sup> die oben angegebene Bedeutung haben  
und

15

Hal für Halogen steht,

umsetzt.

- 20 6. Mittel zur Leistungsförderung von Tieren gekennzeichnet durch einen Gehalt an Thienylharnstoffen oder -isoharnstoffen der Formel I gemäß Anspruch 1.
- 25 7. Tierfutter, Trinkwasser für Tiere, Zusätze für Tierfutter und Trinkwasser für Tiere gekennzeichnet durch einen Gehalt an Thienylharnstoffen oder -isoharnstoffen der Formel I gemäß Anspruch 1.
- 30 8. Verwendung von Thienylharnstoffen oder -isoharnstoffen der Formel I gemäß Anspruch 1 zur Leistungsförderung von Tieren.
- 35 9. Verfahren zur Herstellung von Mitteln zur Leistungsförderung von Tieren, dadurch gekennzeichnet, daß man Thienylharnstoffe oder -isoharnstoffe der Formel I

. M .

- 5        gemäß Anspruch 1 mit Streck- und/oder Verdünnungsmit-  
         teln vermischt.
10.    Verfahren zur Herstellung von Tierfutter, Trinkwasser  
         für Tiere oder Zusätze für Tierfutter und Trinkwasser  
10       für Tiere, dadurch gekennzeichnet, daß man Tienyl-  
         harnstoffe oder -isoharnstoffe der Formel I gemäß  
         Anspruch 1 mit Futtermitteln oder Trinkwasser und  
         gegebenenfalls weiteren Hilfstoffen vermischt.

15

20

25

30

35

03.09.85  
NACHGEREICHT

154  
3529247

12.  
BAYER AKTIENGESELLSCHAFT  
Konzernverwaltung RP  
Patentabteilung

5090 Leverkusen, Bayerwerk  
05.09.85 / Rt-he  
II

Verwendung von Thienylharnstoffen und -isoharnstoffen als  
leistungsfördernde Mittel bei Tieren, neue Thienylharnstoffe und  
-isoharnstoffe und ihre Herstellung

---

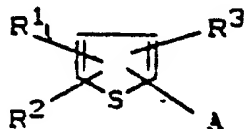
Die vorliegende Erfindung betrifft die Verwendung von  
teilweise bekannten Thienylharnstoffen und -isoharnstoffen  
als leistungsfördernde Mittel bei Tieren.

20 Thienylharnstoffe sind bereits bekannt geworden. Sie  
finden Verwendung als Herbizide und Pflanzenwachstumsregu-  
latoren (vgl. DE-OS 2 040 579, 2 122 636, 2 627 935,  
3 305 866, EP-OS 4 931).

25 Es ist jedoch nichts über ihren Einsatz als leistungsför-  
dernde Mittel bei Tieren bekannt geworden.

1. Es wurde gefunden, daß Thienylharnstoffe und -iso-  
harnstoffe der Formel I

30



I

35

in welcher

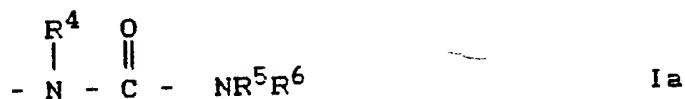
Le A 24 004

BAD ORIGINAL

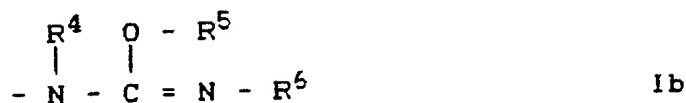
- 12 -

- 13 -

5 A für die Reste Ia und Ib steht



10



15

$\text{R}^1$  für Wasserstoff, Halogen, Nitro, CN, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxyalkyl, gegebenenfalls substituierte Reste aus der Gruppe Alkyl, Acyl, Aroyl, Aryl steht,

20

$\text{R}^2$  für Wasserstoff, Halogen, Nitro, CN, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxyalkyl, gegebenenfalls substituierte Reste aus der Gruppe Acyl, Aroyl, Alkyl, Aryl steht,

25

$\text{R}^1$  und  $\text{R}^2$  gemeinsam mit den angrenzenden C-Atomen für einen gegebenenfalls substituierten gesättigten oder ungesättigten carbocyclischen oder heterocyclischen Ring stehen, der gegebenenfalls eine Carbonylfunktion tragen kann,

30

$\text{R}^3$  für die Reste CN,  $\text{COOR}^7$ ,  $\text{CONR}^8\text{R}^9$ ,  $\text{COR}^{10}$  steht,

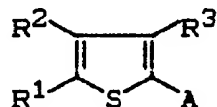
$\text{R}^4$  für Wasserstoff oder Alkyl steht,

35

- 5         $R^5$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls  
substituiertes Aryl oder Heteroaryl steht,
- 10        $R^6$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls  
substituiertes Aryl oder Heteroaryl steht,
- 15        $R^7$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls  
substituiertes Aryl steht,
- $R^8$     für Wasserstoff oder Alkyl oder Cycloalkyl  
steht,
- 20        $R^9$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl  
steht,
- 25        $R^{10}$    für gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebe-  
nenfalls substituiertes Aryl steht,

hervorragende leistungsfördernde Wirkung bei Tieren  
besitzen. Thienylharnstoffe und -isoharnstoffe der  
Formel I sind z.T. bekannt.

Thienylharnstoffe der Formel II

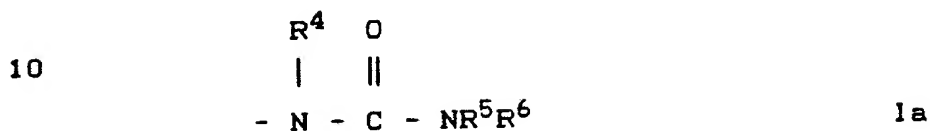


II

- 15 -

5 in welcher

A für den Rest Ia steht



15  $\text{R}^1$  für Wasserstoff, Halogen, Nitro, CN, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxyalkyl, gegebenenfalls substituierte Reste aus der Gruppe Acyl, Aroyl, Aryl steht,

20  $\text{R}^2$  für Wasserstoff, Halogen, Nitro, CN, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxyalkyl, gegebenenfalls substituierte Reste aus der Gruppe Acyl, Aroyl, Alkyl, Aryl steht,

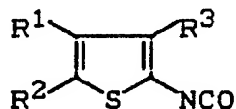
25  $\text{R}^1$  und  $\text{R}^2$  gemeinsam mit den angrenzenden C-Atomen für einen gegebenenfalls substituierten gesättigten oder ungesättigten carbocyclischen Ring stehen, der gegebenenfalls eine Carbonylfunktion tragen kann,

30  $\text{R}^3$  für die Reste CN,  $\text{COOR}^7$ ,  $\text{CONR}^8\text{R}^9$ ,  $\text{COR}^{10}$  steht,

$\text{R}^4$  für Wasserstoff oder Alkyl steht,

35

- 5         $R^5$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls  
substituiertes Aryl steht,
- 10        $R^6$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl oder  
Heteroaryl steht,
- 15        $R^7$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls  
substituiertes Aryl oder Heteroaryl steht,
- 20        $R^8$     für Wasserstoff, Alkyl oder Cycloalkyl steht.
- 25        $R^9$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls  
substituiertes Aryl steht,
- 30        $R^{10}$  für gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebe-  
nenfalls substituiertes Aryl steht,
- können z.B. hergestellt werden, indem man Thienyl-  
isocyanate der Formel III



III

in welcher

- 35        $R^1$ ,  $R^2$  und  $R^3$  die oben angegebene Bedeutung haben,

- 8 -  
.17.

5 mit Aminen der Formel IV



IV

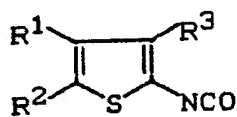
in welcher

10

$\text{R}^5$  und  $\text{R}^6$  die oben angegebene Bedeutung haben,

umsetzt.

15 2. Es wurden die neuen Thienylisocyanate der Formel III gefunden



III

20

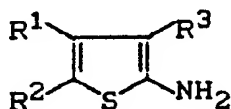
in welcher

25  $\text{R}^1$  für Wasserstoff, Halogen, Nitro, CN, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxyalkyl, gegebenenfalls substituierte Reste aus der Gruppe Alkyl, Acyl, Aroyl, Aryl steht,

30  $\text{R}^2$  für Wasserstoff, Halogen, Nitro, CN, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxyalkyl, gegebenenfalls substituierte Reste aus der Gruppe Alkyl, Acyl, Aroyl, Alkyl, Aryl steht,

35

- 5  $R^1$  und  $R^2$  gemeinsam mit den angrenzenden C-Atomen für  
einen gegebenenfalls substituierten gesättigten  
oder ungesättigten carbocyclischen Ring stehen,  
der gegebenenfalls eine Carbonylfunktion tragen  
kann,
- 10  $R^3$  für die Reste  $\text{COOR}^7$ ,  $\text{CONR}^8\text{R}^9$ ,  $\text{COR}^{10}$  steht,
- $R^7$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
Methyl, Cycloalkyl,  $\text{C}_{2-4}$ -Alkenyl, gegebenenfalls  
15 substituiertes Aryl steht,
- $R^8$  für Wasserstoff, Alkyl oder Cycloalkyl steht,
- $R^9$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
20 Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl  
steht,
- $R^{10}$  für gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebe-  
nenfalls substituiertes Aryl steht,
- 25 mit Ausnahme von 3-Methoxycarbonyl-thien-2-yl-iso-  
cyanat.
3. Es wurde ferner gefunden, daß man die neuen Thienyl-  
30 isocyanate der Formel III gemäß 2 (oben) herstellen  
kann, indem man Thienylamine der Formel V



V

- 8 -

. 19 .

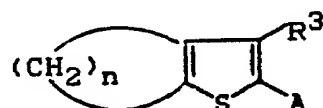
5 in welcher

$R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$  die in 2 (oben) angegebene Bedeutung haben,

10 mit Phosgen umgesetzt.

4. Es wurden ferner die neuen Thienylharnstoffe und -isoharnstoffe der Formel VI gefunden

15



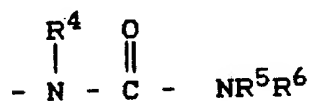
VI

in welcher

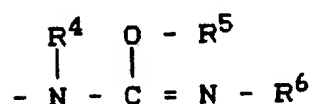
20 n für 3, 4, 5 oder 6 steht,

A für die Reste Ia und Ib steht

25



Ia



Ib

30

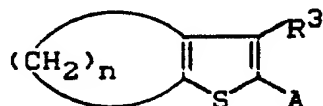
$R^3$  für den Fall, daß n für 3, 5, 6 steht, für die Reste CN, COOR<sup>7</sup>, CONR<sup>8</sup>R<sup>9</sup>, COR<sup>10</sup> steht und für den Fall, daß n für 4 steht, für die Reste COOCH<sub>3</sub>, COO(C<sub>2-4</sub>-Alkenyl), CONR<sup>8</sup>R<sup>9</sup>, COR<sup>10</sup> steht,

35

- 5       $R^4$     für Wasserstoff oder Alkyl steht,
- $R^5$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
          Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls  
 10       substituiertes Aryl oder Heteroaryl steht,
- $R^6$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
          Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls  
          substituiertes Aryl oder Heteroaryl steht,
- 15       $R^7$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
          Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls  
          substituiertes Aryl steht,
- $R^8$     für Wasserstoff, Alkyl oder Cycloalkyl steht.
- 20       $R^9$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
          Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl  
          steht,
- 25       $R^{10}$    für gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebe-  
          nenfalls substituiertes Aryl steht.

5.    Es wurde ferner gefunden, daß man die Thienylharn-  
      stoffe oder -isoharnstoffe der Formel VI erhält,

30



VI

35

5 in welcher

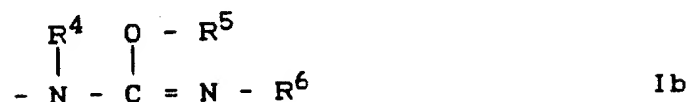
n für 3, 4, 5 oder 6 steht,

A für die Reste Ia und Ib steht

10



15



20

$\text{R}^3$  für den Fall, daß n für 3,5,6 steht, für die Reste CN, COOR<sup>7</sup>, CONR<sup>8</sup>R<sup>9</sup>, COR<sup>10</sup> steht und für den Fall, daß n für 4 steht, für die Reste COOCH<sub>3</sub>, COO(C<sub>2-4</sub>-Alkenyl), CONR<sup>8</sup>R<sup>9</sup>, COR<sup>10</sup> steht,

$\text{R}^4$  für Wasserstoff oder Alkyl steht,

25

$\text{R}^5$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl oder Heteroaryl steht,

30

$\text{R}^6$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl oder Heteroaryl steht,

35

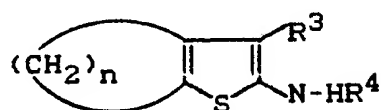
$\text{R}^7$  für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl steht,

$\text{R}^8$  für Wasserstoff, Alkyl oder Cycloalkyl steht.

5       $R^9$     für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  
          Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl  
          steht,

10       $R^{10}$     für gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebe-  
          nenfalls substituiertes Aryl steht,

15      a)    wenn man für den Fall, daß A für den Rest Ia  
          steht und  $R^5$  für Wasserstoff steht, Thienylamine  
          der Formel VII

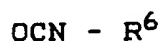


VII

20      in welcher

$n$ ,  $R^3$  und  $R^4$  die oben angegebene Bedeutung ha-  
          ben

25      mit Isocyanaten der Formel VIII



VIII

in welcher

30       $R^6$     die oben angegebene Bedeutung hat,

umsetzt, oder

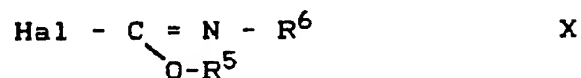
35



5           n, R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> die oben angegebene Bedeutung haben,

mit Imidokohlensäureesterhalogeniden der  
Formel X

10



in welcher

15           R<sup>5</sup> und R<sup>6</sup> die oben angegebene Bedeutung haben  
und

Hal für Halogen steht,

20

umsetzt.

Es war völlig überraschend, daß die Thienylharnstoffe der  
Formel I leistungsfördernde Eigenschaften bei Tieren auf-  
weisen. Es gab aus dem Stand der Technik keinerlei Hinweis  
25 auf diese neue Verwendung der teilweise bekannten Thienyl-  
harnstoffe der Formel I.

Bevorzugt sind Thienylharnstoffe der Formel I in welcher

30

A für die Reste Ia oder Ib steht,

R<sup>1</sup> für Wasserstoff, Halogen, Nitro, CN, C<sub>1-4</sub>-Alkoxy.  
C<sub>1-4</sub>-Alkylthio, gegebenenfalls substituiertes C<sub>1-6</sub>-  
Acyl, gegebenenfalls substituiertes Aroyl, insbe-

35

5       sondere Benzoyl, für gegebenenfalls durch Halogen,  
C<sub>1-4</sub>-Alkoxy, C<sub>1-4</sub>-Alkylthio, Aryl, insbesondere  
Phenyl, Aryloxy, insbesondere Phenoxy, Arylthio,  
insbesondere Phenylthio, Amino, C<sub>1-4</sub>-Alkylamino,  
10       DiC<sub>1-4</sub>-alkylamino, Arylamino, insbesondere Phenyl-  
amino substituiertes C<sub>1-6</sub>-Alkyl sowie für Phenyl  
steht, wobei die Phenylreste gegebenenfalls einen  
oder mehrere der folgenden Substituenten tragen:  
Halogen, C<sub>1-4</sub>-Alkyl, CN, C<sub>1-4</sub>-Alkoxy, C<sub>1-4</sub>-Alkylthio,  
Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Amino, C<sub>1-4</sub>-Alkyl-  
15       amino, Di-C<sub>1-4</sub>-alkylamino, C<sub>1-4</sub>-Alkoxyalkyl,  
C<sub>1-4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1-4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1-4</sub>-Ha-  
logenalkylthio, Methylendioxy oder Ethylendioxy, die  
gegebenenfalls halogensubstituiert sind, Acyl.

20   R<sup>2</sup>   für die bei R<sup>1</sup> aufgeführten Reste steht,

R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> gemeinsam mit den angrenzenden beiden C-Atomen  
für gesättigte oder ungesättigte carbocyclische Reste  
mit 5-8 Ringgliedern steht, die gegebenenfalls durch  
25       OH, C<sub>1-4</sub>-Alkyl, Halogen, Nitro, CN, C<sub>1-4</sub>-Alkoxy,  
C<sub>1-4</sub>-Alkylthio, Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Amino,  
C<sub>1-4</sub>-Alkylamino, C<sub>1-4</sub>-Dialkylamino, C<sub>1-4</sub>-Halogenal-  
kyl, C<sub>1-4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1-4</sub>-Halogenalkylthio,  
C<sub>1-4</sub>-Alkoxyalkyl substituiert sind und einer der  
30       Ringglieder, die nicht an den Thiophenring gebunden  
sind, eine Carbonylfunktion (C = O) tragen kann: für  
den Fall, daß R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> mit den angrenzenden C-Atomen  
einen heterocyclischen Ring bilden, hat dieser 5 -  
6 Ringglieder und trägt O, S oder N als Heteroatome.

35

- 5  $R^3$  für die Rest CN, COOR<sup>7</sup>, CONR<sup>8</sup>R<sup>9</sup>, COR<sup>10</sup> steht,
- $R^4$  für Wasserstoff oder C<sub>1-4</sub>-Alkyl steht,
- 10  $R^5$  für Wasserstoff, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1-4</sub>-Alkoxy, C<sub>1-4</sub>-Alkylthio, Aryl, insbesondere Phenyl, Aryloxy, insbesondere Phenoxy, Arylthio, insbesondere Phenylthio, Amino, C<sub>1-4</sub>-Alkylamino, Di-C<sub>1-4</sub>-alkylamino substituiertes C<sub>1-6</sub>-Alkyl, C<sub>3-8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>2-6</sub>-Alkenyl ferner für Phenyl
- 15 oder Naphthyl steht, wobei die Phenylreste gegebenenfalls einen oder mehrere der folgenden Substituenten tragen: Halogen, C<sub>1-4</sub>-Alkyl, CN, C<sub>1-4</sub>-Alkoxy, C<sub>1-4</sub>-Alkylthio, Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Amino, C<sub>1-4</sub>-Alkylamino, Di-C<sub>1-4</sub>-alkylamino, C<sub>1-4</sub>-Alkoxyalkyl, C<sub>1-4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1-4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1-4</sub>-Halogenalkylthio, Methylendioxy oder Ethylendioxy, die gegebenenfalls halogensubstituiert sind, sowie für Thienyl steht,
- 20 das gegebenenfalls ein- oder mehrfach durch C<sub>1-4</sub>-Alkyl, CN, Halogen, C<sub>1-4</sub>-Alkoxy-carbonyl substituiert ist, steht,
- 25  $R^6$ ,  $R^7$  und  $R^9$  für die bei  $R^5$  angeführten Reste stehen,
- 30  $R^8$  für Wasserstoff oder C<sub>1-4</sub>-Alkyl, C<sub>3-8</sub>-Cycloalkyl steht,
- $R_{10}$  für die bei  $R^5$  angeführten Reste, mit Ausnahme von Wasserstoff steht.
- 35

Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel I, in welcher

5 A für die Reste Ia und Ib steht.

10 R<sup>1</sup> für Wasserstoff, C<sub>1-6</sub>-Alkyl, das gegebenenfalls durch Fluor, Chlor oder Brom substituiert ist, Phenyl, das gegebenenfalls durch C<sub>1-4</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1-4</sub>-Halogenalkyl, insbesondere Trifluormethyl, C<sub>1-4</sub>-Halogenalkoxy, insbesondere Trifluormethoxy substituiert ist, für Nitro, Acyl, insbesondere Acetyl, steht.

15 R<sup>2</sup> für die bei R<sup>1</sup> angegebenen Reste steht,

20 R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> gemeinsam mit den angrenzenden C-Atomen für einen gesättigten 5-8-gliedrigen carbocyclischen Ring stehen, der gegebenenfalls durch C<sub>1-4</sub>-Alkyl substituiert ist und gegebenenfalls an den Ringgliedern, die nicht an den Thiophenring gebunden sind, eine Carbonylfunktion tragen, sowie gemeinsam mit den angrenzenden C-Atomen für einen annellierten Benzolring stehen, der gegebenenfalls durch Halogen, insbesondere Chlor, Nitro, C<sub>1-4</sub>-Alkyl substituiert ist.

25 R<sup>3</sup> für die Reste CN, COOR<sup>7</sup>, CONR<sup>8</sup>R<sup>9</sup>, COR<sup>10</sup> steht,

R<sup>4</sup> und R<sup>6</sup> für Wasserstoff stehen,

30 R<sup>5</sup> für Wasserstoff, C<sub>1-6</sub>-Alkyl, C<sub>1-4</sub>-Alkylthio-C<sub>1-4</sub>-alkyl, Cycloalkyl mit bis zu 8 C-Atomen, C<sub>2-4</sub>-Alkyl, Phenyl, das gegebenenfalls durch C<sub>1-4</sub>-Alkyl, C<sub>1-4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1-4</sub>-Alkoxy, Halogen, insbesondere Chlor, Nitro, substituiert ist, Naphthyl, Thienyl,  
35 das gegebenenfalls durch CN, C<sub>1-4</sub>-Alkyl, C<sub>1-4</sub>-Alkoxycarbonyl substituiert ist, steht,

- 5 R<sup>7</sup> für Wasserstoff, C<sub>1-4</sub>-Alkyl, insbesondere Methyl,  
Ethyl, n-, t-Butyl, C<sub>2-4</sub>-Alkenyl, insbesondere Allyl,  
sowie für Phenyl steht,
- 10 R<sup>8</sup> für Wasserstoff, C<sub>1-4</sub>-Alkyl steht,
- R<sup>9</sup> für Wasserstoff, C<sub>1-4</sub>-Alkyl, insbesondere Methyl,  
Ethyl steht,
- 15 R<sup>10</sup> für C<sub>1-4</sub>-Alkyl, insbesondere Methyl, Phenyl steht.
- Insbesondere seien Verbindungen der Formel I genannt, in  
welcher
- 20 A für den Rest der Formel Ia steht,
- R<sup>1</sup> für Wasserstoff, C<sub>1-5</sub>-Alkyl, insbesondere Methyl,  
Ethyl, Isopropyl, t-Butyl, n-Pentyl, Acetyl, Phenyl,  
Nitro steht,
- 25 R<sup>2</sup> für die bei R<sup>1</sup> angeführten Reste steht,
- R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> gemeinsam für einen an den Thiophenring ankon-  
densierten Cyclopentan-, Cyclohexan-, Cycloheptan-,  
Cyclooctan-, Cyclohexanon- oder Benzolring stehen,  
30 die gegebenenfalls durch C<sub>1-4</sub>-Alkyl, insbesondere  
Methyl, Halogen, insbesondere Chlor, Nitro substi-  
tuiert sein können, stehen,
- 35 R<sup>3</sup> für die Reste CN, CONR<sup>8</sup>R<sup>9</sup>, COOR<sup>7</sup>, COR<sup>10</sup> steht,

5 R<sup>4</sup> und R<sup>6</sup> für Wasserstoff stehen,

R<sup>5</sup> für Wasserstoff, C<sub>1-6</sub>-Alkyl, Cycloalkyl mit bis zu  
6 C-Atomen, Phenyl, das gegebenenfalls durch Halogen,  
insbesondere Chlor, Nitro, Methyl, Methoxy, Trifluor-  
10 methyl substituiert ist, steht,

R<sup>7</sup> für Wasserstoff, C<sub>1-4</sub>-Alkyl, insbesondere Methyl,  
Ethyl, n-, t-Butyl, C<sub>2-4</sub>-Alkenyl insbesondere Alkyl,  
sowie für Phenyl steht,  
15

R<sup>8</sup> für Wasserstoff steht,

R<sup>9</sup> für Wasserstoff oder Methyl steht,

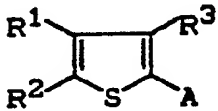
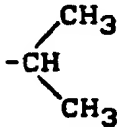
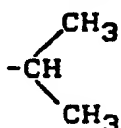
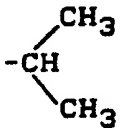
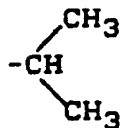
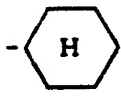
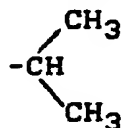
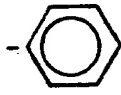
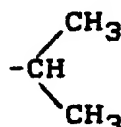
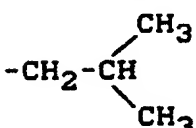
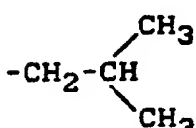
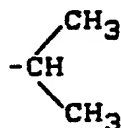
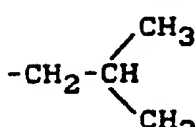
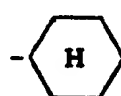
20 R<sup>10</sup> für Methyl oder Phenyl steht.



25

30

35

5 Im einzelnen seien neben den in den Beispielen genannten die folgenden Verbindungen genannt:

<div style="display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="text-align: center; margin-right: 20px;">  </div> <div style="margin-right: 20px;"> <math>A = -NH-CO-NHR^6</math> </div> </div>				
10	$R^1$	$R^2$	$R^3$	$R^6$
	H		3-CO <sub>2</sub> Et	-CH <sub>3</sub>
15	H		3-CO <sub>2</sub> Et	
20	H		3-CO <sub>2</sub> Et	
	H		3-CO <sub>2</sub> Et	
25	H		3-CO <sub>2</sub> Et	sec-Butyl
	H		3-CO <sub>2</sub> Et	-CH <sub>3</sub>
30	H		3-CO <sub>2</sub> Et	
35	H		3-CO <sub>2</sub> Et	

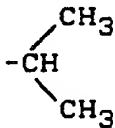


5	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>
	H	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ -\text{CH}_2-\text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	3-CO <sub>2</sub> Et	
10	H	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ -\text{CH}_2-\text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	3-CO <sub>2</sub> Et	sec-Butyl
	H	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ -\text{CH}_2-\text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	3-CO <sub>2</sub> Et	tert.-Butyl
15	H	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ -\text{CH}_2-\text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	3-CO <sub>2</sub> Et	tert.-Butyl
	H	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ -\text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	3-CO <sub>2</sub> Et	tert.-Butyl
20	-CH <sub>3</sub>	-Et	3-CO <sub>2</sub> Et	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ -\text{CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$
	-CH <sub>3</sub>	-Et	3-CO <sub>2</sub> Et	
25	$\text{-(CH}_2\text{)}_3$		CONH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>
	$\text{-(CH}_2\text{)}_3$		CONH <sub>2</sub>	1-Propyl
	$\text{-(CH}_2\text{)}_3$		CONH <sub>2</sub>	n-Butyl
	$\text{-(CH}_2\text{)}_3$		CONH <sub>2</sub>	Cyclohexyl
	$\text{-(CH}_2\text{)}_3$		CONH <sub>2</sub>	Phenyl
30	$\text{-(CH}_2\text{)}_3$		CONH <sub>2</sub>	4-Chlorophenyl
	$\text{-(CH}_2\text{)}_4$		CONHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
	$\text{-(CH}_2\text{)}_4$		CONHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	1-Propyl
	$\text{-(CH}_2\text{)}_4$		CONH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>
	$\text{-(CH}_2\text{)}_4$		CONH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>
35	$\text{-(CH}_2\text{)}_4$		COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>


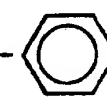
- 21 -

· 32 ·

5

A = -NH-CO-NR<sup>5</sup>R<sup>6</sup>

	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>
10	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>		COOCH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>		COOCH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>		COOCH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>		CONH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>		CONH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
15	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>		CONH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>		CN	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>		CN	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>		CN	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>		COOCH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
20	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>		COOCH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>		COOCH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>		CONH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>		CONH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>		CONH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
25	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>		CN	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>		CN	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup> (R <sup>5</sup> = H)	
30	H	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et		
	H	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et	-CH <sub>3</sub>	
35	H	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et		
	H	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et		

5	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>
			$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ 3\text{-C-NH}_2 \end{array}$	
10	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{-CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	H	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ 3\text{-C-NH}_2 \end{array}$	-CH <sub>3</sub>
			$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ 3\text{-C-NH}_2 \end{array}$	
15	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{-CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	H	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ 3\text{-C-NH}_2 \end{array}$	
			$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ 3\text{-C-NH}_2 \end{array}$	
20	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{-CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	H	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ 3\text{-C-NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{-CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$
	H	-Et	3-CO <sub>2</sub> Et	-CH <sub>3</sub>
	H	-Et	3-CO <sub>2</sub> Et	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{-CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$
25	H	-Et	3-CO <sub>2</sub> Et	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{-CH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$
	H	-Et	3-CO <sub>2</sub> Et	
30	H	-Et	3-CO <sub>2</sub> Et	tert.-Butyl
				(R <sup>5</sup> ) (R <sup>6</sup> )
	H	-Et	3-CO <sub>2</sub> Et	-CH <sub>3</sub> , -CH <sub>3</sub>
35	-Et	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et	-CH <sub>3</sub> , -CH <sub>3</sub>



5	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>
	CH <sub>3</sub>	H	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
	CH <sub>3</sub>	H	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	i-Propyl
10	CH <sub>3</sub>	H	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	i-Butyl
	CH <sub>3</sub>	H	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Cyclopentyl
	CH <sub>3</sub>	H	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Cyclohexyl
	CH <sub>3</sub>	H	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Phenyl
	CH <sub>3</sub>	H	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	4-Methoxyphenyl
15	H	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
	H	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	i-Propyl
	H	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	i-Butyl
	H	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Cyclopentyl
	H	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Cyclohexyl
20	H	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Phenyl
	H	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	4-Chlorophenyl
	H	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	4-Methoxyphenyl
	H	Phenyl	3-COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Cyclopropyl

25

O-R<sup>5</sup>

|

A = -NH-C=NR<sup>6</sup>

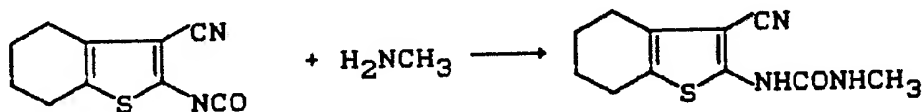
30	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>
	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et	-Et	-CH <sub>3</sub>
35	-H	- 	3-CO <sub>2</sub> Et	-Et	-CH <sub>3</sub>
	-H	-H	3-CO <sub>2</sub> Et	-Me	- 

- 5 Die Thienylharnstoffe der Formel I sind teilweise bekannt.  
Sie lassen sich analog zu bekannten Verfahren herstellen  
(DE-OS 2 122 636, 2 627 935).

10 Die Thienylverbindungen der Formel II, in welcher der Rest  
A für den Harnstoffrest der Formel Ia in 2-Stellung des  
Thienylrings steht, lassen sich besonders vorteilhaft her-  
stellen, indem man Thienyl-2-isocyanat der Formel III mit  
den Aminen der Formel IV umsetzt (vgl. Verfahren 2 oben).

- 15 Verwendet man 2-Isocyanato-3-cyano-4,5-tetramethylen-thio-  
phen und Methylamin, läßt sich der Reaktionsverlauf durch  
folgendes Reaktionsschema darstellen:

20



25

Als Verbindungen der Formel III werden bevorzugt diejeni-  
gen eingesetzt, die in den Substituenten R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> die  
bei den Verbindungen der Formel I genannten bevorzugten  
Bedeutungen besitzen. Die Verbindungen der Formel III sind  
30 neu. Ihre Herstellung erfolgt nach dem unter 4 angegebenen  
Verfahren, das weiter unten näher erläutert wird.

Im einzelnen seien neben den in den Beispielen genannten  
die folgenden Verbindungen der Formel III genannt:

35

- 5 2-Isocyanato-3-cyano-thiophen  
2-Isocyanato-3-carbethoxy-5-isobutyl-thiophen  
2-Isocyanato-3-cyano-4,5-trimethylen-thiophen  
2-Isocyanato-3-methoxycarbonyl-4,5-trimethylen-thiophen  
2-Isocyanato-3-ethoxycarbonyl-4,5-trimethylen-thiophen  
10 2-Isocyanato-3-t-butoxycarbonyl-4,5-trimethylen-thiophen  
2-Isocyanato-3-cyano-4,5-pentamethylen-thiophen  
2-Isocyanato-3-methoxycarbonyl-4,5-pentamethylen-thiophen  
2-Isocyanato-3-ethoxycarbonyl-4,5-pentamethylen-thiophen  
2-Isocyanato-3-t-butoxycarbonyl-4,5-pentamethylen-thiophen  
15 2-Isocyanato-3-carbethoxy-5-phenyl-thiophen  
2-Isocyanato-3-carbethoxy-4-methyl-5-phenyl-thiophen

Als Verbindungen der Formel IV werden bevorzugt diejenige  
eingesetzt, die in den Substituenten R<sup>5</sup> und R<sup>6</sup> die bei  
20 den Verbindungen der Formel I genannten bevorzugten Bedeutungen haben. Die Verbindungen der Formel IV sind bekannte Verbindungen der organischen Chemie.

Im einzelnen seien folgende Verbindungen der Formel IV  
25 genannt:

Ammoniak, Methylamin, Dimethylamin, Ethylamin, Diethylamin, n-Propylamin, Di-n-propylamin, Isopropylamin, Diisopropylamin, n-Butylamin, i-Butylamin, sec-Butylamin, t-Butylamin, Cyclopentylamin, Cyclohexylamin, Anilin,  
30 2-Chloranilin, 3-Chloranilin, 4-Chloranilin, 2-Nitroanilin, 3-Nitroanilin, 4-Nitroanilin, 2-Methylanilin, 3-Methylanilin, 4-Methylanilin, 2-Methoxyanilin, 3-Methoxyanilin, 4-Methoxyanilin, 2-Trifluormethylanilin, 3-Trifluormethylanilin, 4-Trifluormethylanilin.

35

5 Zur Herstellung der Thienylharnstoffe der Formel II werden  
die Thienylisocyanate der Formel III und die Amine der  
Formel IV in etwa äquimolaren Mengen umgesetzt. Ein Über-  
schuß der einen oder der anderen Komponente bringt keine  
wesentlichen Vorteile.

10

Die Umsetzung kann mit oder ohne Verdünnungsmittel erfol-  
gen. Als Verdünnungsmittel seien genannt:

Alle inerten organischen Lösungsmittel. Hierzu gehören  
15 insbesondere aliphatische und aromatische, gegebenenfalls  
halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie Pentan, Hexan,  
Heptan, Cyclohexan, Petrolether, Benzin, Ligroin, Benzol,  
Toluol, Methylenchlorid, Ethylenchlorid, Chloroform,  
Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol,  
20 ferner Ether wie Diethyl- und Dibutylether, Glykoldi-  
methylether und Diglykoldimethylether, Tetrahydrofuran und  
Dioxan, weiterhin Ketone, wie Aceton, Methylethyl-,  
Methylisopropyl- und Methylisobutylketon, außerdem Ester,  
wie Essigsäure-methylester und -ethylester, ferner Nitri-  
25 le, wie z.B. Acetonitril und Propionitril, Benzonitril,  
Glutarsäuredinitril, darüber hinaus Amide, wie z.B. Di-  
methylformamid, Dimethylacetamid und N-Methylpyrrolidon,  
sowie Dimethylsulfoxid, Tetramethylensulfon und Hexa-  
methylphosphorsäuretriamid.

30

Zur Beschleunigung des Reaktionsverlaufs können Katalysa-  
toren zugesetzt werden. Als solche sind geeignet: z.B.  
tertiäre Amine wie Pyridin, 4-Dimethylaminopyridin, Tri-  
ethylamin, Triethylendiamin, Trimethylen-tetrahydro-  
35 pyridimidin; ferner Zinn-II- und Zinn-IV-Verbindungen

5 wie Zinn-II-octoat oder Zinn-IV- chlorid. - Die als Re-  
aktionsbeschleuniger genannten tertiären Amine, z.B. Pyri-  
din, können auch als Lösungsmittel verwendet werden.

10 Die Reaktionstemperaturen können in einem größeren Tempe-  
raturbereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man  
zwischen 0°C und 120°C, vorzugsweise zwischen 20° und  
70°C.

15 Normalerweise arbeitet man unter Normaldruck, jedoch kann  
es zweckmäßig sein, z.B. beim Einsatz niedrig siedender  
Amine, in geschlossenen Gefäßen unter Druck zu arbeiten.

20 Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens  
setzt man die Ausgangsstoffe im allgemeinen in stöchiome-  
trischen Verhältnissen ein, günstig ist jedoch ein gerin-  
ger Überschuß des Amins. Die Katalysatoren werden vorzugs-  
weise in Mengen von 0,01 bis 0,1 Mol pro Mol der Reak-  
tionskomponenten angewandt, jedoch sind auch größere  
Mengen, z.B. der tertiären Amine, anwendbar.

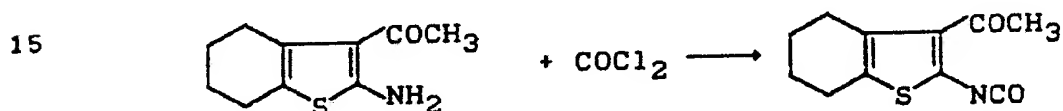
25 Die Reaktionsprodukte werden isoliert, indem man aus den  
entsprechenden Lösungsmitteln direkt ausfallende Produkte  
filtriert oder indem man das Lösungsmittel abdestilliert.

30 Wie bereits erwähnt sind die Thienylisocyanate der Formel  
III neu. Bevorzugt sind Thienylisocyanate der Formel III,  
die in den Substituenten  $R^1$ - $R^3$ , die bei den Verbindungen  
der Formel I für die Substituenten  $R^1$ - $R^3$  angegebenen be-

35

5 vorzugten Bedeutungen haben. Bevorzugte Verbindungen der Formel III sind im einzelnen die im Verfahren 2 angegebenen Verbindungen.

10 Thienylisocyanate der Formel III lassen sich durch Umsetzung der entsprechenden Thienylamine der Formel V mit Phosgen herstellen. Verwendet man 2-Amino-3-acetyl-4,5-tetramethylen-thiophen und Phosgen, läßt sich der Reaktionsablauf durch folgendes Reaktionsschema darstellen:



Als Thienylamine der Formel V werden bevorzugt diejenigen  
 20 eingesetzt, die in den Substituenten R<sup>1</sup>-R<sup>3</sup> die bei den Verbindungen der Formel I angegebenen bevorzugten Bedeutungen haben. Die Verbindungen der Formel V sind bekannt oder lassen sich analog zu bekannten Verfahren herstellen (K. Gewalt et al. Chem. Ber. 98 (1965), S. 3571, Chem.  
 25 Ber. 99 (1966), S. 94, EP-OS 4 931).

Im einzelnen seien folgende Verbindungen der Formel V genannt:

- 2-Amino-3-cyano-4,5-trimethylen-thiophen
- 30 2-Amino-3-methoxycarbonyl-4,5-trimethylen-thiophen
- 2-Amino-3-ethoxycarbonyl-4,5-trimethylen-thiophen
- 2-Amino-3-t-butoxy-carbonyl-4,5-trimethylen-thiophen
- 2-Amino-3-cyano-4,5-tetramethylen-thiophen
- 2-Amino-3-methoxycarbonyl-4,5-tetramethylen-thiophen

35

- 5 2-Amino-3-ethoxycarbonyl-4,5-tetramethylen-thiophen  
2-Amino-3-t-butoxycarbonyl-4,5-tetramethylen-thiophen  
2-Amino-3-cyano-4,5-pentamethylen-thiophen  
2-Amino-3-methoxycarbonyl-4,5-pentamethylen-thiophen  
2-Amino-3-ethoxycarbonyl-4,5-pentamethylen-thiophen  
10 2-Amino-3-t-butoxycarbonyl-4,5-pentamethylen-thiophen  
2-Amino-3-carbethoxy-4-methyl-5-phenyl-thiophen  
2-Amino-3-carbethoxy-4-methyl-5-ethyl-thiophen  
2-Amino-3-carbethoxy-5-n-butyl-thiophen  
2-Amino-3-carbethoxy-5-isobutyl-thiophen  
15 2-Amino-3-carbethoxy-4-ethyl-5-methyl-thiophen  
2-Amino-3-carbethoxy-5-phenyl-thiophen  
2-Amino-3-carbethoxy-5-ethylthiophen  
2-Amino-3-carbethoxy-5-isopropylthiophen  
20 Die Umsetzung der Amine der Formel V mit Phosgen kann mit  
oder ohne Verdünnungsmittel erfolgen.

Als Verdünnungsmittel seien genannt: inerte organische  
Lösungsmittel, insbesondere aliphatische und aromatische,  
25 gegebenenfalls halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie Pen-  
tan, Hexan, Heptan, Cyclohexan, Petrolether, Benzin, Li-  
groin, Benzol, Toluol, Methylenchlorid, Ethylenchlorid,  
Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol, o-Dichlor-  
benzol.

30

Die Umsetzung erfolgt bei -20 bis +180°C, bevorzugt bei  
-10 bis +100°C. Es kann bei Normaldruck oder bei erhöhtem  
Druck gearbeitet werden.

35

5 Die Ausgangsstoffe werden in äquimolaren Mengen eingesetzt, bevorzugt ist ein Überschuß an Phosgen von 2-3 Mol pro Mol Amin der Formel V.

10 Die Reaktion wird ohne oder in Gegenwart von Säurebindemitteln durchgeführt. Säurebindemittel sind bevorzugt z.B. tertiäre Amine wie Pyridin, Dimethylanilin.

15 Die Amine der Formel V werden zu einer Lösung von Phosgen zugegeben und gegebenenfalls unter weiterem Einleiten von Phosgen umgesetzt. Die Umsetzung kann auch ohne Lösungsmittel durchgeführt werden.

20 Wie bereits erwähnt, sind die Thienylharnstoffe der Formel VI neu.

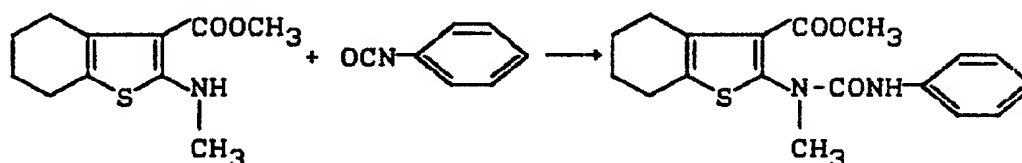
25 Bevorzugt sind Thienylharnstoffe der Formel VI, in der die Reste  $R^3$  und A die bei den Verbindungen der Formel I angegebenen bevorzugten Bedeutungen haben. Im einzelnen seien die weiter vorne aufgeführten Thienylharnstoffe genannt.

30 Thienylharnstoffe der Formel VI, in welcher A für den Rest Ia steht und  $R^4$  für Wasserstoff steht, lassen sich nach dem weiter oben beschriebenen Verfahren aus den entsprechenden Thienylisocyanaten und den entsprechenden Aminen herstellen. Einzelheiten dieses Verfahrens sind bereits weiter oben angegeben.

35 Thienylharnstoffe der Formel VI, in welcher A für den Rest Ia steht und  $R^5$  für Wasserstoff steht, lassen sich aus den

5 entsprechenden Thienylaminen der Formel VII durch Umsetzung mit Isocyanaten der Formel VIII herstellen. Verwendet man 2-Methylamino-3-methoxycarbonyl-4,5-trimethylen-thiophen und Phenylisocyanat, läßt sich der Reaktionsablauf durch das folgende Reaktionsschema wiedergeben:

10



15

Die als Ausgangsprodukte zu verwendenden Thienylamine der Formel VII sind bekannt oder lassen sich analog zu bekannten Verfahren herstellen (K. Gewald Chem. Ber. 98 (1965), S. 3571, Chem. Ber. 99 (1966), S. 94, EP-OS 4 931, G. Coppola et.al. J. Heterocycl. Chem. 1982, S. 717).

Es werden bevorzugt die Thienylamine der Formel VII eingesetzt, die in den Substituenten R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> die bei den Verbindungen der Formel I angegebenen bevorzugten Bedeutungen haben.

Im einzelnen seien die auf Seite 28 und 29 aufgeführten Verbindungen der Formel VII genannt.

35

5 Die als Ausgangsprodukte zu verwendenden Isocyanate sind  
bekannt. Als Beispiele seien im einzelnen genannt: Methyl-  
isocyanat, Ethyl-, n-Propyl-, Isopropyl-, n-Butyl-, Iso-  
butyl-, tert.-Butyl- und Phenylisocyanat, 3-Chlorphenyl-  
isocyanat, 4-Chlorphenylisocyanat, 2,6-Dichlorphenyliso-  
10 cyanat.

Die erfindungsgemäße Umsetzung zwischen den Thienylaminen  
und den Isocyanaten führt man vorzugsweise in Gegenwart  
eines Verdünnungsmittels durch. Als solche eignen sich  
15 alle inerten organischen Lösungsmittel. Hierzu gehören  
insbesondere aliphatische und aromatische, gegebenenfalls  
halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie Pentan, Hexan,  
Heptan, Cyclohexan, Petrolether, Benzin, Ligroin, Benzol,  
Toluol, Methylenchlorid, Ethylenchlorid, Chloroform,  
20 Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol,  
ferner Ether wie Diethyl- und Dibutylether, Glykoldi-  
methylether und Diglykoldimethylester, Tetrahydrofuran und  
Dioxan, weiterhin Ketone, wie Aceton, Methylethyl-,  
Methylisopropyl- und Methylisobutylketon, außerdem Ester,  
25 wie Essigsäure-methylester und -ethylester, ferner Nitri-  
le, wie z.B. Acetonitril und Propionitril, Benzonitril,  
Glutarsäuredinitril, darüber hinaus Amide, wie z.B. Di-  
methylformamid, Dimethylacetamid und N-Methylpyrrolidon,  
sowie Dimethylsulfoxid, Tetramethylensulfon und Hexame-  
30 thylphosphorsäuretriamid.

Zur Beschleunigung des Reaktionsverlaufs können Katalysa-  
toren zugesetzt werden. Als solche sind geeignet: z.B.  
tertiäre Amine wie Pyridin, 4-Dimethylaminopyridin,  
35

5 Triethylamin, Triethylendiamin, Trimethylen-tetrahydro-  
pyrimidin; ferner Zinn-II- und Zinn-IV-Verbindungen wie  
Zinn-II-octoat oder Zinn-IV- chlorid. - Die als Reak-  
tionsbeschleuniger genannten tertiären Amine, z.B.  
Pyridin, können auch als Lösungsmittel verwendet werden.

10

Die Reaktionstemperaturen können in einem größeren Tempe-  
raturbereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man  
zwischen 0°C und 120°C, vorzugsweise zwischen 20° und  
70°C.

15

Normalerweise arbeitet man unter Normaldruck, jedoch kann  
es zweckmäßig sein, z.B. beim Einsatz niedrig siedender  
Isocyanate, in geschlossenen Gefäßen unter Druck zu arbei-  
ten.

20

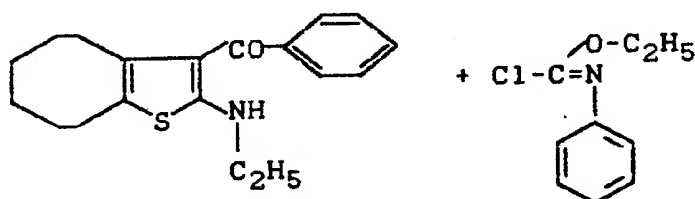
Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens  
setzt man die Ausgangsstoffe im allgemeinen in stöchiome-  
trischen Verhältnissen ein, günstig ist jedoch ein gerin-  
ger Überschuß des Isocyanats. Die Katalysatoren werden  
25 vorzugsweise in Mengen von 0,01 bis 0,1 Mol pro Mol der  
Reaktionskomponenten angewandt, jedoch sind auch größere  
Mengen, z.B. der tertiären Amine, anwendbar.

30 Die Reaktionsprodukte werden isoliert, indem man aus den  
entsprechenden Lösungsmitteln direkt ausfallende Produkte  
filtriert oder indem man das Lösungsmittel abdestilliert.

Thienylisoharnstoffe der Formel VI, in welcher A für den  
Rest Ib steht, lassen sich aus den entsprechenden Thienyl-  
35 aminen der Formel VII durch Umsetzung mit den entsprechen-  
den Imidokohlensäureesterhalogeniden der Formel X her-

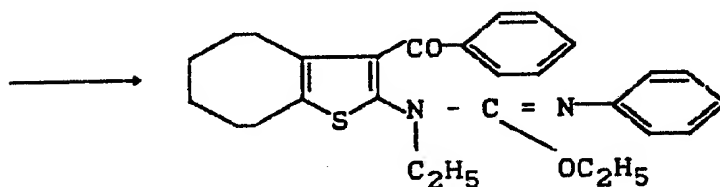
5 stellen. Verwendet man 2-Ethylamino-3-benzoyl-4,5-hexamethylenthiofen und N-Phenyl-imidokohlensäureethylesterchlorid, läßt sich der Reaktionsablauf durch das folgende Reaktionsschema wiedergeben:

10



15

20



Es werden bevorzugt die weiter oben als bevorzugt angegebenen Thienylamine eingesetzt.

25 Imidokohlensäureesterhalogenide sind bekannt.

In Formel X haben  $R^5$  und  $R^6$  bevorzugt die weiter oben angegebenen bevorzugten Bedeutungen.

30 Halogen steht insbesondere für Chlor.

Im einzelnen seien folgende Imidokohlensäureesterhalogenide genannt: N-Methylimidokohlensäureethylesterchlorid, N-Ethyl-imidokohlensäureethylesterchlorid, N-Propyl-imidokohlensäureestermethylesterchlorid, N-Phenylimidokohlensäureethylesterchlorid.

- 5 Die Umsetzung erfolgt gegebenenfalls in Gegenwart von  
Säureakzeptoren, Katalysatoren und Verdünnungsmitteln.

Die Verbindungen der Formel VII und X werden bevorzugt  
äquimolar eingesetzt. Ein Überschuß der einen oder anderen  
10 Komponente bringt keinen wesentlichen Vorteil.

Als Verdünnungsmittel kommen alle inerten organischen  
Lösungsmittel in Frage. Hierzu gehören insbesondere ali-  
phatische und aromatische, gegebenenfalls halogenierte  
15 Kohlenwasserstoffe, wie Pentan Hexan, Heptan, Cyclohexan,  
Petrolether, Benzin, Ligroin, Benzol, Toluol, Methylen-  
chlorid, Ethylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlen-  
stoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, ferner Ether wie  
Diethyl- und Dibutylether, Glykoldimethylether und Di-  
20 glykoldimethylester, Tetrahydrofuran und Dioxan, weiterhin  
Ketone, wie Aceton, Methylethyl-, Methylisopropyl- und  
Methylisobutylketon, außerdem Ester, wie Essigsäure-me-  
thylester und -ethylester, ferner Nitrile, wie z.B. Aceto-  
nitril und Propionitril, Benzonitril, Glutarsäuredinitril,  
25 darüber hinaus Amide, wie z.B Dimethylformamid, Dimethyl-  
acetamid und N-Methylpyrrolidon, sowie Dimethylsulfoxid,  
Tetramethylsulfon und Hexamethylphosphorsäuretriamid.

Als Säureakzeptoren können alle üblichen Säurebindemittel  
30 verwendet werden. Hierzu gehören vorzugsweise Alkalicarbo-  
nate, -hydroxide oder -alkoholate, wie Natrium- oder  
Kaliumcarbonat, Natrium- und Kaliumhydroxid, Natrium- und  
Kaliummethyolat bzw. -ethylat, ferner aliphatische, aroma-  
tische oder heterocyclische Amine, beispielsweise Trime-  
35

5 thylamin, Triethylamin, Tributylamin, Dimethylanilin,  
Dimethylbenzylamin, Pyridin und 4-Dimethylaminopyridin.

Als Katalysatoren können Verbindungen verwendet werden,  
welche gewöhnlich bei Reaktionen in Zweiphasensystemen aus  
10 Wasser und mit Wasser nicht mischbaren organischen Lö-  
sungsmitteln zum Phasentransfer von Reaktanden dienen  
(Phasentransferkatalysatoren). Als solche sind vor allem  
Tetraalkyl- und Trialkylaralkyl-ammoniumsalze mit vor-  
zugsweise 1 bis 10, insbesondere 1 bis 8 Kohlenstoffen je  
15 Alkylgruppe, vorzugsweise Phenyl als Arylbestandteil der  
Aralkylgruppe und vorzugsweise 1 bis 4, insbesondere 1  
oder 2 Kohlenstoffatomen im Alkylteil der Aralkylgruppen  
bevorzugt. Hierbei kommen vor allem die Halogenide, wie  
Chloride, Bromide und Iodide, vorzugsweise die Chloride  
20 und Bromide in Frage. Beispielhaft seien Tetrabutylammo-  
niumbromid, Benzyl-triethylammoniumchlorid und Methyltri-  
octylammoniumchlorid genannt.

Die Reaktionstemperatur wird zwischen etwa 0°C und 130°C,  
25 vorzugsweise zwischen etwa 20°C und 60°C gehalten. Das  
Verfahren wird vorzugsweise bei Normaldruck durchgeführt.  
Die Aufarbeitung erfolgt in üblicher Weise.

Die Wirkstoffe werden als Leistungsförderer bei Tieren zur  
30 Förderung und Beschleunigung des Wachstums, der Milch- und  
Wollproduktion, sowie zur Verbesserung der Futtermittelverwer-  
tung, der Fleischqualität und zur Verschiebung des

. 48 .

- 5 Fleisch-Fett-Verhältnisses zugunsten von Fleisch eingesetzt. Die Wirkstoffe werden bei Nutz-, Zucht-, Zier- und Hobbytieren verwendet.

- Zu den Nutz- und Zuchttieren zählen Säugetiere wie z.B.  
10 Rinder, Schweine, Pferde, Schafe, Ziegen, Kaninchen, Hasen, Damwild, Pelztiere wie Nerze, Chinchilla, Geflügel wie z.B. Hühner, Puten, Gänse, Enten, Tauben, Fische wie z.B. Karpfen, Forellen, Lachse, Aale, Schleien, Hechte, Reptilien wie z.B. Schlangen und Krokodile.  
15

Zu den Zier- und Hobbytieren zählen Säugetiere wie Hunde und Katzen, Vögel wie Papageien, Kanarienvögel, Fische wie Zier- und Aquarienfische z.B. Goldfische.

- 20 Die Wirkstoffe werden unabhängig vom Geschlecht der Tiere während allen Wachstums- und Leistungsphasen der Tiere eingesetzt. Bevorzugt werden die Wirkstoffe während der intensiven Wachstums- und Leistungsphase eingesetzt. Die intensive Wachstums- und Leistungsphase dauert je nach  
25 Tierart von einem Monat bis zu 10 Jahren.

- Die Menge der Wirkstoffe, die den Tieren zur Erreichung des gewünschten Effektes verabreicht wird, kann wegen der günstigen Eigenschaften der Wirkstoffe weitgehend variiert  
30 werden. Sie liegt vorzugsweise bei etwa 0,001 bis 50 mg/kg insbesondere 0,01 bis 5 mg/kg Körpergewicht pro Tag. Die passende Menge des Wirkstoffs sowie die passende Dauer der Verabreichung hängen insbesondere von der Art, dem Alter, dem Geschlecht, dem Gesundheitszustand und der Art der  
35 Haltung und Fütterung der Tiere ab und sind durch jeden Fachmann leicht zu ermitteln.

. 19.

- 5 Die Wirkstoffe werden den Tieren nach den üblichen Methoden verabreicht. Die Art der Verabreichung hängt insbesondere von der Art, dem Verhalten und dem Gesundheitszustand der Tiere ab.
- 10 Die Wirkstoff können einmalig verabreicht werden. Die Wirkstoffe können aber auch während der ganzen oder während eines Teils der Wachstumsphase temporär oder kontinuierlich verabreicht werden. Bei kontinuierlicher Verabreichung kann die Anwendung ein- oder mehrmals täglich
- 15 in regelmäßigen oder unregelmäßigen Abständen erfolgen.

Die Verabreichung erfolgt oral oder parenteral in dafür geeigneten Formulierungen oder in reiner Form. Orale Formulierungen sind Pulver, Tabletten, Granulate, Doenche,

20 Boli sowie Futtermittel, Prämixe für Futtermittel, Formulierungen zur Verabreichung über Trinkwasser.

Die oralen Formulierungen enthalten den Wirkstoff in Konzentrationen von 0,01 ppm - 100 %, bevorzugt von 0,01 ppm

25 - 1 %.

Parenterale Formulierungen sind Injektionen in Form von Lösungen, Emulsionen und Suspensionen, sowie Implantate.

- 30 Die Wirkstoffe können in den Formulierungen allein oder in Mischung mit anderen Wirkstoffen, Mineralsalzen, Spurenelementen, Vitaminen, Eiweißstoffen, Farbstoffen, Fetten oder Geschmacksstoffen vorliegen.

35

- 5 Die Konzentration der Wirkstoffe im Futter beträgt normalerweise etwa 0,01-500 ppm, bevorzugt 0,1-50 ppm.

Die Wirkstoffe können als solche oder in Form von Prämixen oder Futterkonzentraten dem Futter zugesetzt werden.

10

Beispiel für die Zusammensetzung eines Kükenaufzuchtfutters, das erfindungsgemäßen Wirkstoff enthält:

- 15 200 g Weizen, 340 g Mais, 361 g Sojaschrot, 60 g Rindertalg, 15 g Dicalciumphosphat, 10 g Calciumcarbonat, 4 g jodiertes Kochsalz, 7,5 g Vitamin-Mineral-Mischung und 2,5 g Wirkstoff-Prämix ergeben nach sorgfältigem Mischen 1 kg Futter.

- 20 In einem kg Futtermischung sind enthalten:  
600 I.E. Vitamin A, 100 I.E. Vitamin, D<sub>3</sub>, 10 mg Vitamin E, 1 mg Vitamin K<sub>3</sub>, 3 mg Riboflavin, 2 mg Pyridoxin, 20 mcg Vitamin B<sub>12</sub>, 5 mg Calciumpantothenat, 30 mg Nikotinsäure, 200 mg Cholinchlorid, 200 mg Mn SO<sub>2</sub> x H<sub>2</sub>O,  
25 140 mg Zn SO<sub>4</sub> x 7 H<sub>2</sub>O, 100 mg Fe SO<sub>4</sub> x 7 H<sub>2</sub>O und 20 mg Cu SO<sub>4</sub> x 5 H<sub>2</sub>O.

2,5 g Wirkstoff-Prämix enthalten z.B. 10 mg Wirkstoff, 1 g DL-Methion, Rest Sojabohnenmehl.

30

35

5 Beispiel für die Zusammensetzung eines Schweineaufzucht-  
futters, das erfindungsgemäßen Wirkstoff enthält:

630 g Futtergetreideschrot (zusammengesetzt aus 200 g  
Mais, 150 g Gerste-, 150 g Hafer- und 130 g Weizenschrot),  
10 80 g Fischmehl, 60 g Sojaschrot, 60 g Tapiokamehl, 38 g  
Bierhefe, 50 g Vitamin-Mineral-Mischung für Schweine, 30 g  
Leinkuchenmehl, 30 g Maiskleberfutter, 10 g Sojaöl, 10 g  
Zuckerrohrmelasse und 2 g Wirkstoff-Prämix (Zusammen-  
setzung z.B. wie beim Kükenfutter) ergeben nach sorg-  
15 fältigem Mischen 1 kg Futter.

Die angegebenen Futtergemische sind zur Aufzucht und Mast  
von vorzugsweise Küken bzw. Schweinen abgestimmt, sie  
können jedoch in gleicher oder ähnlicher Zusammensetzung  
20 auch zur Fütterung anderer Tiere verwendet werden.

25

30

35

5 Beispiel A

Ratten-Fütterungsversuch

Weibliche Laborratten 90-110 g schwer vom Typ SPF Wistar  
10 (Züchtung Hagemann) werden ad lib mit Standard Ratten-  
futter, das mit der gewünschten Menge Wirkstoff versetzt  
ist, gefüttert. Jeder Versuchsansatz wird mit Futter der  
identischen Charge durchgeführt, so daß Unterschiede in  
der Zusammensetzung des Futters die Vergleichbarkeit der  
15 Ergebnisse nicht beeinträchtigen können.

Die Ratten erhalten Wasser ad lib.

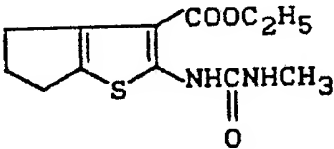
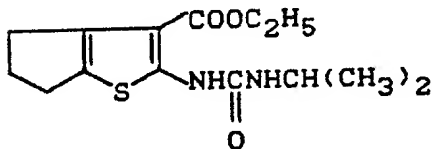
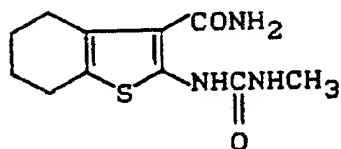
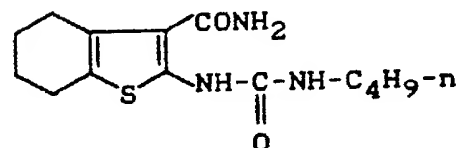
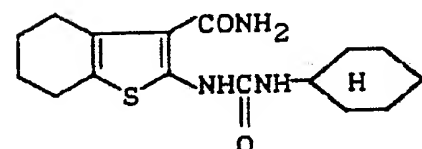
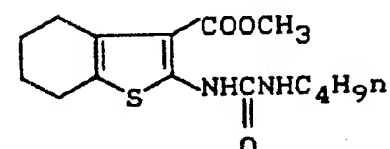
Jeweils 12 Ratten bilden eine Versuchsgruppe und werden  
20 mit Futter, das mit der gewünschten Menge Wirkstoff  
versetzt ist gefüttert. Eine Kontrollgruppe erhält Futter  
ohne Wirkstoff. Das durchschnittliche Körpergewicht sowie  
die Streuung in den Körpergewichten der Ratten ist in  
jeder Versuchsgruppe gleich, so daß eine Vergleichbarkeit  
25 der Versuchsgruppen untereinander gewährleistet ist.

Während des 13-tägigen Versuchs werden Gewichtszunahme und  
Futtermittelverbrauch bestimmt.

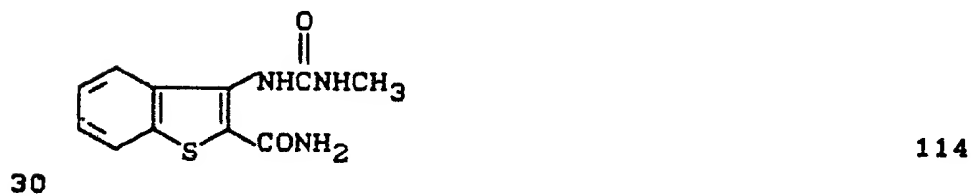
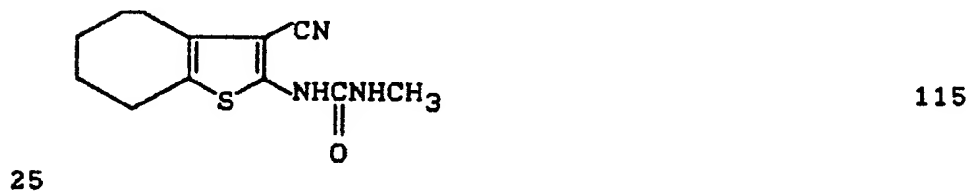
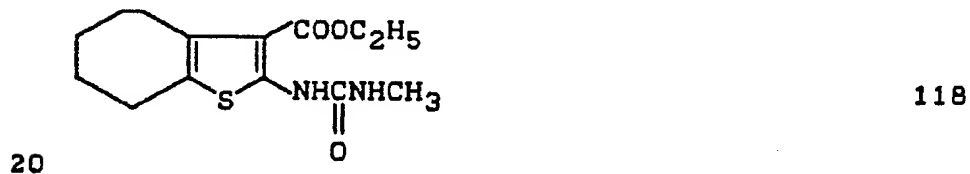
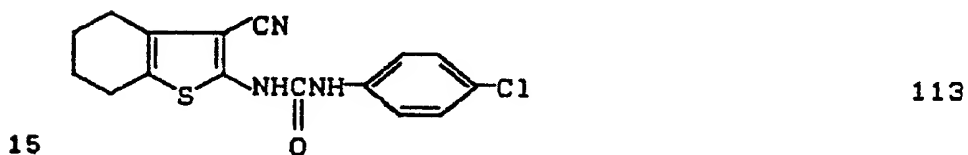
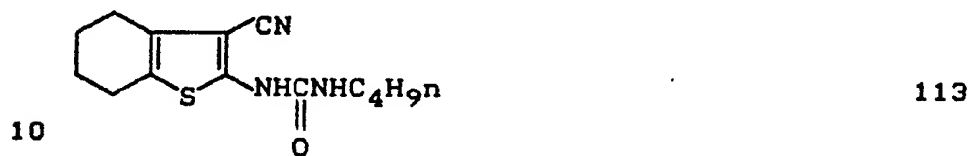
30 Es werden die aus der Tabelle ersichtlichen Ergebnisse  
erhalten:

35

5 Tabelle: Ratten-Fütterungsversuch

	<u>Wirkstoff</u>	<u>Dosis 25 ppm</u>	<u>Gewichtszunahme</u>
	Kontrolle, ohne Wirkstoff		100
10			111
15			112
20			114 ( <u>10ppm</u> )
25			112
30			111
35			113

5 Wirkstoff      Dosis 25 ppm      Gewichtszunahme



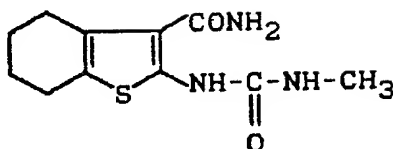
35

Le A 24 004

5 HerstellungsbeispieleBeispiel 1

Herstellung von

10



15

4,5 g (0,023 mol) 2-Amino-tetrahydrobenzothiophen-3-carbonsäureamid (hergestellt nach K. Gewald, Chem. Ber. 99, 94 (1966)) und 1,4 g (0,024 mol) Methylisocyanat wurden in 100 ml trockenem Chloroform 24 h unter Rückfluß erhitzt.

20

Dann wurde die Chloroformphase dreimal mit je 50 ml Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingedampft. Das anfallende Rohprodukt wurde aus Ethanol umkristallisiert.

Ausbeute: 5,5 g (95 %), Schmp. 202°C (Zers.)

25

EA Ber. C 52,2 Gef. C 52,2

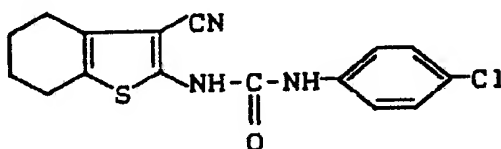
H 6,0 H 5,9

N 16,6 N 16,6

Beispiel 2

30

Herstellung von



35

5 5,3 g (0,03 mol) 2-Amino-3-cyano-tetrahydrobenzothiophen  
 (hergestellt nach K. Gewald, Chem. Ber. 99, 94 (1966) und  
 5,1 g (0,033 mol) 4-Chlorphenylisocyanat wurden in 100 ml  
 trockenem Pyridin 10 Stunden bei 70°C gerührt. Das ausge-  
 fallene Rohprodukt wurde abgesaugt, mit verdünnter Salz-  
 10 säure und mit Wasser gewaschen und aus Ethanol umkri-  
 stallisiert.

Ausbeute: 7,1 g (72 %); Fp. > 250°C.

EA Ber. C 57,9 Gef. C 58,0

	H 4,3	H 4,2
15	N 12,7	N 12,7
	Cl 10,7	Cl 10,7

### Beispiel 3

#### 20 N-Isopropyl-N'-2(3-cyan-4-tert.-butyl-thienyl)harnstoff

Zu einer Lösung von 2,1 g (35,6 mmol) Isopropylamin in  
 50 ml trockenem Toluol wurden 4 g (19,4 mmol) 2-Isocyana-  
 to-4-tert.-butyl-3-cyan-thiophen, gelöst in 50 ml trocke-  
 25 nem Toluol, zugetropft. Es wurde eine Stunde bei Raum-  
 temperatur gerührt. Zur Aufarbeitung wurde die Lösung in  
 1 l 2,5 N-Salzsäure eingerührt, die organische Phase ab-  
 getrennt und mit 100 ml NaHCO<sub>3</sub>-Lösung gewaschen. Der nach  
 Abdampfen des Toluols im Vakuum verbleibende Rückstand  
 30 wurde aus Toluol/Petrolether umkristallisiert.

Ausbeute: 1,88 g (36,5 % der Theorie),

Schmelzpunkt: 183-184°C.

5 Beispiel 4N-Isopropyl-N'-(2-carbomethoxy-thien-3-yl)harnstoff

10 Zu einer Lösung von 2,2 g (37 mmol) Isopropylamin in 50 ml  
trockenem Toluol wurde eine Lösung von 6,4 g (35 mmol)  
2-Carbomethoxy-3-isocyanato-thiophen (Esso Research and  
Engineering Company, BE 767244-Q) in 50 ml trockenem  
Toluol bei 0°C langsam zugetropft. Das Produkt fällt als  
15 weißer Feststoff aus. Es wurde noch 2 Stunden bei Raumtem-  
peratur gerührt, dann abgesaugt und im Vakuum getrocknet.  
Ausbeute: 6,8 g (80,3 % der Theorie),  
Schmelzpunkt: 119°C.

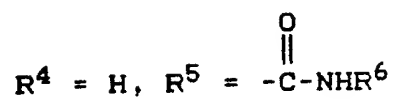
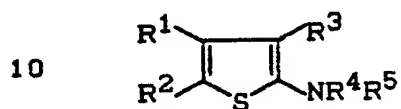
20

25

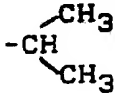




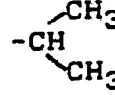


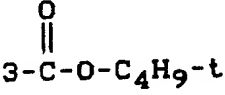

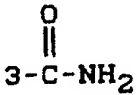

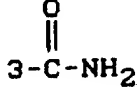


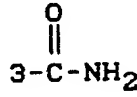
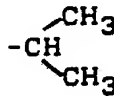
30


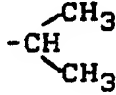
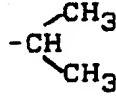


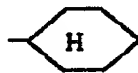

35

5 Nach den Verfahren der Beispiele 1-4 wurden folgende Verbindungen erhalten:




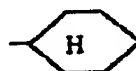
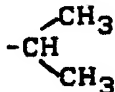

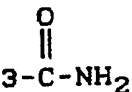

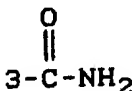
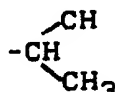

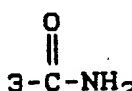
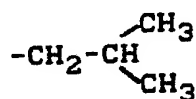

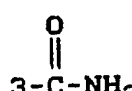
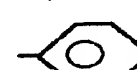
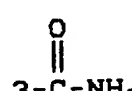



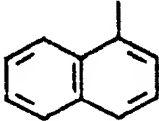
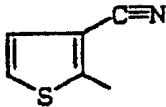





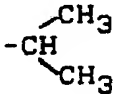
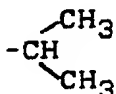
Bsp.Nr.	$R^1$	$R^2$	$R^3$	$R^6$	Fp.[C]
15					
5	H	H	3-CO <sub>2</sub> Et		158
20					
6	H	H	3-CO <sub>2</sub> Et	-CH <sub>3</sub>	128
7	H	H	3-CO <sub>2</sub> Et		136
25					
8	H	H	3-CO <sub>2</sub> Et		126
9	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et	-CH <sub>3</sub>	128 (Z.)
30					
10	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et	-n-Butyl	78
11	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et		135
35					
12	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et		156

5 Bsp.Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>	Fp.[C]
13	H	H	3-CO <sub>2</sub> Et		98
10 14		H	3-CO <sub>2</sub> Et	-CH <sub>3</sub>	131
15		H	3-CO <sub>2</sub> Et		112-4
15 16		H	3-CO <sub>2</sub> Et		142
17	H		3-CO <sub>2</sub> Et	-CH <sub>3</sub>	145
20 18	H		3-CO <sub>2</sub> Et	n-Butyl	122,5
25 19	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>		-CH <sub>3</sub>	159
20 20	H			-CH <sub>3</sub>	> 250
30 21	H				> 250
35 22	H				> 250

5 Bsp.Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>	Fp.[C]
23	H		3-CO <sub>2</sub> Et		155
10 24	tert. Butyl	H	3-C≡N	H	229
25	H	i-Propyl	3-X=2Et		91
15 26	tert. Butyl	H	3-C≡N		212,5
20 27	H		3-CO <sub>2</sub> Et	H	126,5
28	-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et	-CH <sub>3</sub>	121-2
25 29	H	i-Propyl	3-CO <sub>2</sub> Et		98-99
30 30	H	H	2-CO <sub>2</sub> Me		133
31	H	H	2-CO <sub>2</sub> Me	H	221
32	H	H	2-CO <sub>2</sub> Me	-CH <sub>3</sub>	139
35					

- 80 -  
61.

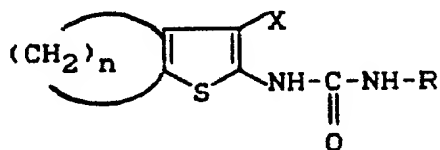
5	Bsp.Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>	Fp.[C]
10	33	H		3-CO <sub>2</sub> Et		139-141
	34	-Et	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et		154
	35	-Et	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et		132-3
	36	-Et	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et		139-140
	37	-Et	-CH <sub>3</sub>	3-CO <sub>2</sub> Et	n-Butyl	72
	38	-CH <sub>3</sub>			-CH <sub>3</sub>	222
	39	-CH <sub>3</sub>				215
	40	-CH <sub>3</sub>				221
	41	-CH <sub>3</sub>			-n-Butyl	217
	42	-CH <sub>3</sub>				>250

5	Bsp.Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>	Fp.[C]
10	43	H	H	2-CO <sub>2</sub> Me		135
	44	H	H	3-C≡N		225
	45	H	H	2-CO <sub>2</sub> Me	n-Butyl	72
15	46	-CH <sub>3</sub>		3-CO <sub>2</sub> Et	-CH <sub>3</sub>	135
	47	-CH <sub>3</sub>		3-CO <sub>2</sub> Et	n-Butyl	119
	48	-CH <sub>3</sub>		3-CO <sub>2</sub> Et		113
25	49	-CH <sub>3</sub>		3-CO <sub>2</sub> Et		125
	50	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		3-COOH		174

30

Weiter werden analog zu den Beispielen 1 - 4 Verbindungen der folgenden Formel erhalten:

35

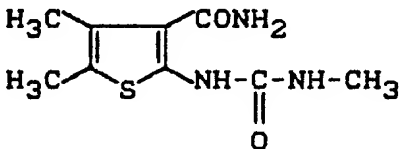
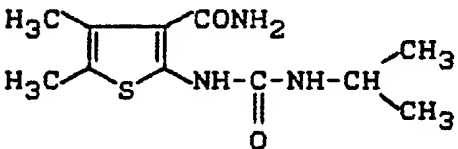
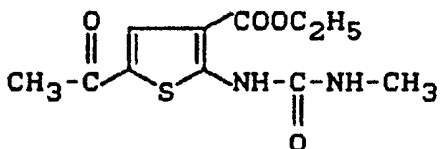
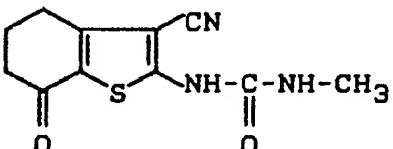


5	Bsp, Nr. n	X	R	Fp. [°C]
	51	3	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> CH <sub>3</sub>	165
	52	3	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> i-Propyl	145
	53	3	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> 3-Chlorphenyl	165
10	54	3	CN -CH <sub>3</sub>	205
	55	3	CN 4-Chlorphenyl	270
	56	4	COOCH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	167
	57	4	COOCH <sub>3</sub> i-Propyl	165
	58	4	COOCH <sub>3</sub> n-Butyl	130
15	59	4	COOCH <sub>3</sub> Phenyl	176
	60	4	COOC <sub>4</sub> H <sub>9</sub> <sup>t</sup> CH <sub>3</sub>	150
	61	4	COCH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	193
	62	4	COC <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Phenyl	112
	64	4	CONH <sub>2</sub> i-Propyl	115
20	65	4	CONH <sub>2</sub> n-Butyl	173
	66	4	CONH <sub>2</sub> Cyclohexyl	185
	67	4	CONH <sub>2</sub> Phenyl	200
	68	4	CONH <sub>2</sub> 3-Chlorphenyl	204
	69	4	CONH <sub>2</sub> 4-Chlorphenyl	221
25	70	4	CONHCH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	177
	71	4	CN CH <sub>3</sub>	209
	72	4	CN i-Propyl	217
	73	4	CN n-Butyl	260
	74	4	CN Cyclohexyl	225
30	75	4	CN Phenyl	235
	77	4	CN 2,6-Dichlorphenyl	250
	78	5	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> CH <sub>3</sub>	148
	79	5	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> i-Propyl	113

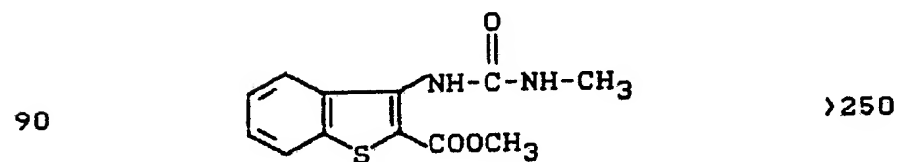
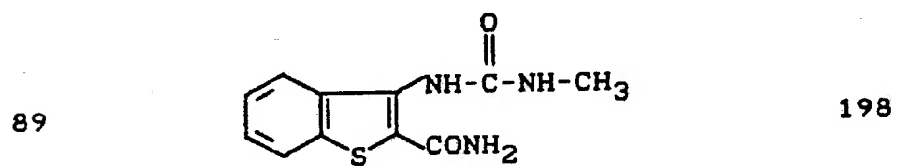
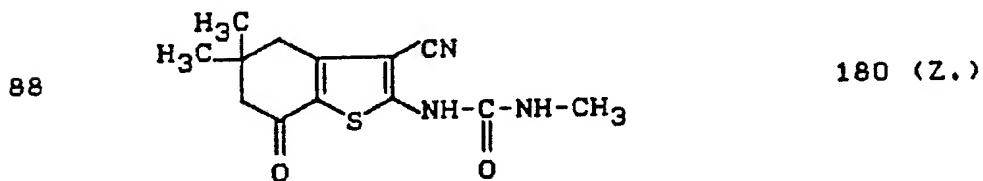
35

5	Bsp. Nr.	n	X	R	Fp. [°C]
	80	5	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	3-Chlorphenyl	98
	81	5	CN	CH <sub>3</sub>	227
	82	5	CN	4-Chlorphenyl	>250
10	83	5	CONH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	>230

weiterhin wurden hergestellt:

15	Bsp. Nr.	Formel	Fp [°C]
20	84		216
25	85		>270
30	86		193
35	87		>250

Bsp. Nr.	Formel	Fp. [°C]
----------	--------	----------

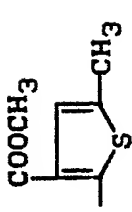


Weiterhin wurden hergestellt

A = NH - CONHR<sup>6</sup>

Bsp. Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>	Fp °C
91	H	i-Propyl	CO <sub>2</sub> Et	t-Butyl	113-114
92	H	i-Propyl	CO <sub>2</sub> Et	Phenyl	121
93	H	i-Propyl	CO <sub>2</sub> Et	2-Butyl	122
94	H	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	i-Propyl	104
95	H	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	2-Butyl	109
96	H	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	Phenyl	91
97	H	i-Propyl	CO <sub>2</sub> Et	CH <sub>3</sub>	84-86
98	i-Propyl	H	CONH <sub>2</sub>	i-Propyl	>250
99	H	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	p-Tolyl	97
100	H	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	t-Butyl	146
101	Ethyl	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	p-Cl-Phenyl	164
102	Ethyl	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	m-Cl-Phenyl	166
103	Ethyl	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	p-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	154
104	Ethyl	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	p-Tolyl	182
105	Ethyl	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	p-CF <sub>3</sub> -Phenyl	177

Bsp. Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>	Fp °C
106	Ethyl	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	t-Butyl	169
107	Ethyl	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	o-Tolyl	131
108	Ethyl	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	o-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	117
109	Ethyl	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	2-Butyl	139
110	CH <sub>3</sub>	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	o-Cl-Phenyl	97
111	CH <sub>3</sub>	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	m-Cl-Phenyl	81
112	CH <sub>3</sub>	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	p-Cl-Phenyl	103
113	CH <sub>3</sub>	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	p-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	86
114	CH <sub>3</sub>	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	p-Tolyl	89
115	CH <sub>3</sub>	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	p-CF <sub>3</sub> -Phenyl	97
116	CH <sub>3</sub>	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	i-Propyl	82
117	CH <sub>3</sub>	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	Cyclohexyl	Ü1
118	CH <sub>2</sub>	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	t-Butyl	152
119	CH <sub>3</sub>	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	Phenyl	108
120	CH <sub>3</sub>	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	o-Tolyl	106
121	CH <sub>3</sub>	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	o-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	Ü1
122	CH <sub>3</sub>	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	2-Butyl	Ü1
123	H	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	o-Cl-Phenyl	141
124	H	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	m-Cl-Phenyl	155
125	H	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	p-Cl-Phenyl	166

Bsp. Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>	Fp °C
126	H	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	p-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	151
127	H	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	p-Tolyl	153
128	H	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	m-CF <sub>3</sub> -Phenyl	156
129	H	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	i-Propyl	112
130	H	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	Cyclohexyl	122
131	H	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	t-Butyl	140
132	H	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	Phenyl	132
133	H	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	o-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	112
134	H	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	o-Tolyl	155
135	H	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	2-Butyl	118
136	H	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>		202
137	H	n-Pent	CO <sub>2</sub> Et	CH <sub>3</sub>	81
138	H	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	Cyclohexyl	101
139	H	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	o-Cl-Phenyl	108
140	H	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	m-CF <sub>3</sub> -Phenyl	85
141	H	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	o-Tolyl	147

Bsp. Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>	Fp °C
142	H	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	o-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	106
143	H	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	m-Cl-Phenyl	103
144	H	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	p-Cl-Phenyl	108
145	H	Phenyl	CONH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	122
146	CH <sub>3</sub>	Phenyl	CONH <sub>2</sub>	i-Propyl	215
147	CH <sub>3</sub>	Phenyl	CONH <sub>2</sub>	s-Butyl	221
148	CH <sub>3</sub>	Phenyl	CONH <sub>2</sub>	p-Butyl	217
149	CH <sub>3</sub>	Phenyl	CONH <sub>2</sub>	Phenyl	>250
150	H	H	CO <sub>2</sub> Et	o-Cl-Phenyl	137
151	H	H	CO <sub>2</sub> Et	p-Cl-Phenyl	171
152	H	H	CO <sub>2</sub> Et	m-CF <sub>3</sub> -Phenyl	147
153	H	H	CO <sub>2</sub> Et	3,5-Cl <sub>2</sub> -Phenyl	189
154	H	H	CO <sub>2</sub> Et	3,4-Cl <sub>2</sub> -Phenyl	219
155	H	H	CO <sub>2</sub> Et	p-Tolyl	145
156	H	H	CO <sub>2</sub> Et	p-COH <sub>3</sub> -Phenyl	148
157	H	H	CO <sub>2</sub> Et	p-NO <sub>2</sub> -Phenyl	240
158	H	H	CO <sub>2</sub> Et	n-Butyl	79
159	H	H	CO <sub>2</sub> Et	t-Butyl	176
160	H	H	CO <sub>2</sub> Et	p-F-Phenyl	165

Bsp. Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>	Fp °C
161	H	H	CO <sub>2</sub> Et	Cyclohexyl	137
162	Ethyl	CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> Et	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -S-CH <sub>3</sub>	Ö1
163	H	H	CO <sub>2</sub> Et	o-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	114
164	H	i-Propyl	CO <sub>2</sub> Et	o-Cl-Phenyl	112
165	H	i-Propyl	CO <sub>2</sub> Et	m-Cl-Phenyl	88
166	H	i-Propyl	CO <sub>2</sub> Et	p-Cl-Phenyl	135
167	H	i-Propyl	CO <sub>2</sub> Et	p-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	106
168	H	i-Propyl	CO <sub>2</sub> Et	p-Tolyl	108
169	H	i-Propyl	CO <sub>2</sub> Et	m-CF <sub>3</sub> -Phenyl	122
170	H	i-Propyl	CO <sub>2</sub> Et	o-Tolyl	144
171	H	i-Propyl	CO <sub>2</sub> Et	o-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	111
172	i-Propyl	H	CONH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	195
173	i-Propyl	H	CONH <sub>2</sub>	Phenyl	>250
174	i-Propyl	H	CONH <sub>2</sub>	Cyclohexyl	208
175	H	H	CO <sub>2</sub> Et	2,4-Dimethylphenyl	176
176	H	H	CO <sub>2</sub> Et	o-Tolyl	142
177	H	H	CO <sub>2</sub> Et	3,5-Dimethoxyphenyl	157
178	H	H	CO <sub>2</sub> Et	3,4-Dimethylphenyl	151
179	H	H	CO <sub>2</sub> Et	3,4-Methylenedioxyphenyl	162

Bsp. Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>	Fp °C
180	H	H	CO <sub>2</sub> Et	m-Tolyl	137
181	H	H	CO <sub>2</sub> Et	2,6-Dimethylphenyl	109
182	H	H	CO <sub>2</sub> Et	2-OCH <sub>3</sub> -4-CH <sub>3</sub> -Phenyl	132
183	H	H	CO <sub>2</sub> Et	m-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	143
184	H	H	CO <sub>2</sub> Et	2,5-Dimethoxyphenyl	117
185	H	H	CO <sub>2</sub> Et	2,3-Dimethylphenyl	177
186	H	H	CO <sub>2</sub> Et	3,5-Dimethylphenyl	177
187	H	H	CO <sub>2</sub> Et	3,4-Dimethoxyphenyl	165
188	H	CH <sub>3</sub>	COOH	i-Propyl	181
189	H	CH <sub>3</sub>	COOH	o-Tolyl	232
190	H	Ethyl	CO <sub>2</sub> Et	CH <sub>3</sub>	112
191	CH <sub>3</sub>	H	CO <sub>2</sub> Et	i-Propyl	121
192	CH <sub>3</sub>	H	CO <sub>2</sub> Et	s-Butyl	92
193	CH <sub>3</sub>	H	CO <sub>2</sub> Et	2-Butyl	87
194	CH <sub>3</sub>	H	CO <sub>2</sub> Et	t-Butyl	137
195	CH <sub>3</sub>	H	CO <sub>2</sub> Et	Cyclopentyl	113
196	CH <sub>3</sub>	H	CO <sub>2</sub> Et	Cyclohexyl	163
197	CH <sub>3</sub>	H	CO <sub>2</sub> Et	Phenyl	147
198	CH <sub>3</sub>	H	CO <sub>2</sub> Et	p-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	108

Bsp. Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>	Fp °C
199	CH <sub>3</sub>	H	CO <sub>2</sub> Et	o-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	94
200	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	i-Propyl	Ö1
201	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	s-Butyl	Ö1
202	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	2-Butyl	Ö1
203	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	t-Butyl	101
204	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	Cyclohexyl	73
205	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	Phenyl	Ö1
206	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	Cyclopentyl	74
207	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	p-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	97
208	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	o-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	Ö1
209	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	A = NHCONCH <sub>3</sub> -Phenyl	48
210	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	o-Tolyl	80
211	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	m-Tolyl	65
212	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	p-Tolyl	93
213	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	2,3-Dimethylphenyl	99
214	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	2-i-Propylphenyl	73
215	H	n-Pentyl	CO <sub>2</sub> Et	2,4,5-Trimethylphenyl	98

Weiterhin wurden hergestellt



A = NHCONHR<sup>6</sup>

Bsp. Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>6</sup>	Fp °C
216	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	160
217	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	i-Propyl	166
218	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n-Butyl	120

5

Herstellung der Ausgangsprodukte

Beispiel Ia

10 2-Isocyanato-3-carboethoxythiophen

Zu 338 ml 20 %iger Phosgenlösung in Toluol (0,68 mol) wurde bei -10°C eine Lösung von 78 g (0,46 mol) 2-Amino-3-carbethoxythiophen in 700 ml Toluol zugetropft. Nach beendetem Zutropfen läßt man innerhalb einer Stunde auf Raumtemperatur kommen und erwärmt dann langsam während einer Stunde bis zum Sieden. Die nun dunkelbraune Lösung wird noch 2 Stunden unter Rückfluß gekocht, danach das überschüssige Phosgen durch Einleiten eines trockenen Stickstoffatoms ausgetrieben. Anschließend wird das Toluol im Vakuum abdestilliert mit dem Rückstand an der Ölpumpe destilliert.

Siedepunkt: 95°C bei 6 Pa

Ausbeute: 61,8 g, 69 % der Theorie

25 Ausgangssubstanzen:

K. Gewald, Chem. Ber. 98, 3571-3577 (1965)

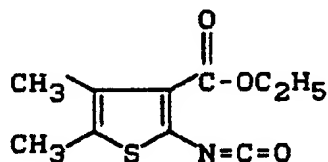
K. Gewald, E. Schinke und H. Böttcher, Chem. Ber. 99, 94-100 (1966).

30 Analog erhält man die Thienylisocyanate der Formel III

Analog werden erhalten:

35

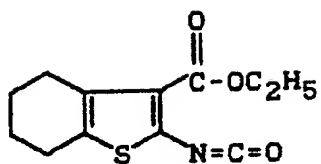
Ib



Schmp.: 38°C

5

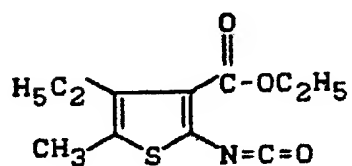
Ic



Sdp.: 120°C (1 Pa)

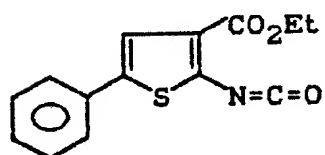
10

Id



Sdp.: 101°C (30 Pa)

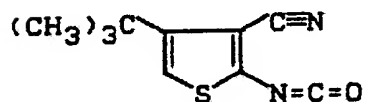
15 Ie



Schmp.: 90-93°C

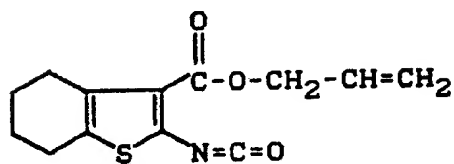
20

If



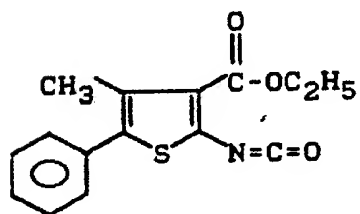
Schmp.: 62-63°C

25



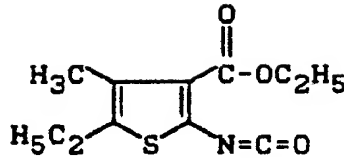
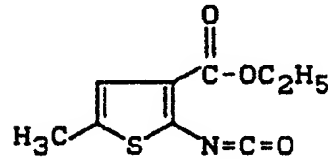
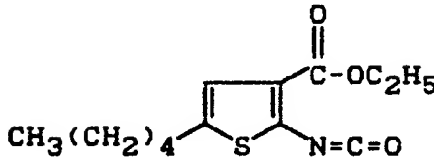
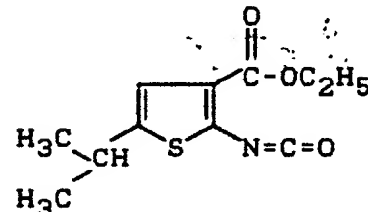
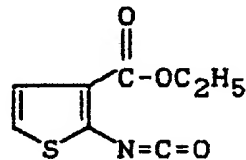
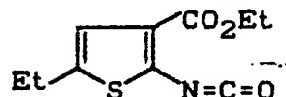
Sdp.: 160°C (30 Pa)  
IR 2200, 1690 cm<sup>-1</sup>  
im Kugelrohr destil-  
liert

30 Ih



Sdp.: 142-147°C  
(5 Pa)  
IR: 2250, 1690 cm<sup>-1</sup>

35

- 5  
Ii  
  
Sdp.: 103°C (30 Pa)  
IR: 2250, 1690 cm<sup>-1</sup>
- 10  
Ij  
  
Sdp.: 88°C (20 Pa)  
IR 2250, 1700  
Schmp.: 45°C
- 15  
Ik  
  
Sdp.: 125°C (90 Pa)  
IR 2250, 1710
- 20  
Il  
  
Sdp.: 96°C (15 Pa)  
IR 2250, 1710
- 25  
Im  
  
Sdp.: 75°C (40 Pa)
- 30  
In  
  
Sdp.: 105°C (20 Pa)

35

5 Beispiel IIa

2-Amino-3-*t*-butyloxycarbonyl-4,5-dimethylthiophen

10    Ansatz:    100 g (0,71 mol) Cyanessigsäure tert.-  
   butylester  
                 51,2 g (0,71 mol) Butanon  
                 23,9 g (0,75 mol) Schwefel  
                 71 ml Morpholin  
15              140 ml Ethanol p.A

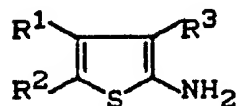
Das Keton wurde in Ethanol gelöst, dann wurden Morpholin und Schwefel zugegeben.

20    Zu der gelben Suspension wurde Cyanessigsäure-tert.-butyl-  
         ester zugetropft. Anschließend wurde 3 h auf 60°C  
         erwärmt. Nach Abkühlung wurde das Gemisch auf 1 l Wasser  
         gegossen, 750 ml Ether zugefügt, die organische Phase  
         abgetrennt, die wäßrige Phase mit 200 ml Ether extrahiert.  
         Die vereinigten Extrakte wurden mit 2 x 200 ml NaOH  
25    (5 %ig), 200 ml Wasser, 2 x 200 ml 5 %iger H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, 200 ml  
         Wasser und 200 ml NaHCO<sub>3</sub> gewaschen, mit Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> getrocknet.  
         Nach Verdampfen des Lösungsmittels im Vakuum verbleiben  
         133,8 g

30    Impfkristalle wurden zum Rohprodukt gegeben, wobei der  
         Kolbeninhalt erstarrte.  
         Ausbeute: 50 g = 31 % der Theorie  
         Fp:            82-85°C

35

5 Analog erhält man die Amino thiophene der Formel



10

Bsp.Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	Physik.Daten
15	IIb	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Fp 44°C
	IIc	H	i-Propyl	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> 101°C (5 Pascal)
	IIId	H	i-Butyl	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	IIe	H	n-Pentyl	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> 152°C (50 Pascal)
20	IIIf	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> 148°C (250 Pascal)

Bsp.Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	Fp. [°C]
25	IIg	(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	COO <sub>2</sub> CH <sub>5</sub>	90
	IIh	(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	CN	149
	IIi	(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	COOCH <sub>3</sub>	112
	IIj	(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	CN	143
30	IIk	(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	CONH <sub>2</sub>	185
	IIl	(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	105
	IIIm	(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	CN	121
	IIIn	(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	CONH <sub>2</sub>	170

35

Le A 24 004